

Europäisches Patentamt European Patent Office Office européen des brevets



① Veröffentlichungsnummer: 0 407 899 A2

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

Anmeldenummer: 90112903.1

(51) Int. Cl.5: C07D 401/04, A01N 43/54, C07D 401/14

2 Anmeldetag: 06.07.90

② Priorität: 11.07.89 DE 3922735

43) Veröffentlichungstag der Anmeldung: 16.01.91 Patentblatt 91/03

Benannte Vertragsstaaten: AT CH DE ES FR GB GR IT LI

Anmelder: HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT Postfach 80 03 20 D-6230 Frankfurt am Main 80(DE)

2 Erfinder: Giencke, Wolfgang, Dr.

Am Steinberg 45

D-6238 Hofheim am Taunus(DE)

Erfinder: Sachse, Burkhard, Dr.

An der Ziegelei 30

D-6233 Kelkheim (Taunus)(DE)

Erfinder: Wicke, Heinrich, Dr.

Schillerstrasse 3

D-6239 Eppstein/Taunus(DE)

(1),

- Aminopyrimidin-Derivate, Verfahren zu ihrer Herstellung, sie enthaltende Mittel und ihre Verwendung als Fungizide.
- Verbindungen der Formel I

worin

R1 = H, Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkinyl, Cycloalkylalkyl, subst. Amino-alkyl Phenyl, Phenylalkyl, Phenoxyalkyl, Phenylmercaptoalkyl, Phenoxyphenoxyalkyl, wobei diese Reste im Phenylteil substituiert sein können,

R², R³, R⁴ = unabhängig voneinander H, Alkyl oder Phenyl, das substituiert sein kann,

R⁵ = H, Alkyl, Cycloalkyl, Cycloalkylalkyl, Haloalkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkoxyalkyl, einen Rest R⁷R⁸N-, Alkylthioalkyl, R7R8N-alkyl, Halogen, Alkenyl, Alkinyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylalkyl, Phenoxyalkyl, Phenylmercaptoalkyl, Phenylmercapto, Phenylalkoxy oder Phenylalkylthio, wobei diese Reste im Phenylteil substituiert sein können;

R⁶ = H, Alkyl, Alkyloxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy, Alkylthio, Halogen oder Phenyl, das substituiert sein kann, oder R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette und

R⁷ und R⁸ = unabhängig voneinander H, Alkyl, Alkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Alkylthioalkyl, Alkenyl, substituiertes Aminoalkyl, Alkinyl, Cycloalkyl, Cycloalkylalkyl, welche im Cycloalkylteil substituiert sein können, Formyl, Phenyl oder Phenylalkyl, die im Phenylteil substituiert sein können, oder R7, R8 bilden zusammen mit dem Stickstoffatom einen unsubstituierten oder substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteratomen, bedeuten sowie deren Säureadditionssalze besitzen vorteilhafte fungizide Eigenschaften.

AMINOPYRIMIDIN-DERIVATE, VERFAHREN ZU IHRER HERSTELLUNG, SIE ENTHALTENDE MITTEL UND IHRE VERWENDUNG ALS FUNGIZIDE

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Aminopyrimidin-Derivate, Verfahren zu ihrer Herstellung, sie enthaltende Mittel und ihre Verwendung als Fungizide.

Pyrimidin-Derivate sind bereits als wirksame Komponenten in fungiziden Mitteln bekannt (vgl. EP-A-270 362, EP-A-259 139, EP-A 234 104). Die Wirkung dieser Pyrimidin-Derivate ist jedoch insbesondere bei niedrigen Aufwandmengen nicht immer befriedigend.

Es wurden neue Pyrimidin-Derivate gefunden, die vorteilhafte Wirkungen bei der Bekämpfung eines breiten Spektrums phytopathogener Pilze insbesondere bei niedrigen Dosierungen aufweisen.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher die Verbindungen der Formel I

$$\mathbb{R}^{2} \stackrel{\mathbb{R}^{3}}{\longrightarrow} \mathbb{R}^{4}$$

$$\mathbb{R}^{1} \stackrel{\mathbb{N}}{\longrightarrow} \mathbb{R}^{8}$$

$$\mathbb{R}^{7}$$

$$(1),$$

worin

10

15

R¹ = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, (C₁C₄)Alkylthio-(C₁-C₄)alkyl, (C₂-C₆)Alkenyl, (C₂-C₆)Alkinyl,(C₃-Cȝ)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können, eine Gruppe R³R³N-(C₁-C₄)alkyl, Phenyl, Phenoxy-(C₁-C₄) alkyl, Phenylmercapto-(C₁-C₄)alkyl, Phenyl-(C₁-C₄)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C₁-C₄)alkyl, wobei die fünf letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können,

 R^2 , R^3 , R^4 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C_1 - C_6)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C_1 - C_4)Alkyl, (C_1 - C_4)Alkoxy, (C_1 - C_4)Alkylthio, (C_1 - C_4)Haloalkoxy substituiert sein kann,

R⁵ = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl, (C₃-C['])Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können, (C₁-C₄)-Haloalkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R⁷R⁸N-, (C₁-C₄)-Alkylthio-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R⁷R⁸N-(C₁-C₄)alkyl, Halogen, (C₂-C₆)Alkenyl, (C₂-C₆)Alkinyl, Phenyl, Phenoxy, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, Phenoxy-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto, Phenyl-(C₁-C₄)alkoxy oder Phenyl-(C₁-C₄)alkylthio, wobei die acht letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

 R^6 = Wasserstoff, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, $(C_2-C_6)Alkenyloxy$, $(C_2-C_6)Alkinyloxy$, $(C_1-C_4)Alkylthio$, Halogen, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$,

 R^5 und R^6 bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel - $(CH_2)_m$ - mit m = 3 - 4 und

R⁷, R⁸ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₆)-Alkyl, Hydroxy-(C₁-C₆)-Alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, R¹R¹⁰N-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sle gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl;

 R^3 , R^{10} = unabhängig voneinander Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Alkenyl$, $(C_3-C_6)Alkinyl$, $(C_3-C_7)-C_9$ Cycloalkyl- $(C_1-C_4)Alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im. Cycloalkylteil bis zu

dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁹, R¹⁰ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vlerfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.

Dabei können die Alkyl-, Alkenyl- oder Alkinylreste sowohl geradkettig als auch verzweigt sein. Halogen bedeutet F, Cl, Br, J, bevorzugt F, Cl und Br. Die Vorsilbe "Halo" in der Bezeichnung eines Substituenten bedeutet hier und im folgenden, daß dieser Substituent einfach oder mehrfach bei gleicher oder verschiedener Bedeutung auftreten kann. Die Vorsilbe "Halo" beinhaltet Fluor, Chlor, Brom oder Jod, insbesondere Fluor, Chlor oder Brom. Als Beispiele für Halogenalkyl seien genannt: CF₃, CF₂CHF₂, CF₂CF₃, CCl₃, CCl₂F, CF₂CF₂CF₃, CF₂CHFCF₃ und (CF₂)₃CF₃. Beispiele für Haloalkoxy sind OCF₃, OCF₂CHF₂ oder OCF₂CF₂CF₃.

Bevorzugt unter den Verbindungen der Formel I sind solche, worin

 R^1 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, Phenyl, Phenyl- $(C_1-C_2)alkyl$, Phenoxy-phenoxy- $(C_1-C_2)alkyl$, wobei die vier letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen oder $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können; $(C_1-C_3)Alkoxy-(C_1-C_2)alkyl$,

R², R³ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₃)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein kann,

R4 = Wasserstoff,

R⁵ = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Cycloalkyl, (C₅-C₆)Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, Halogen, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil unsubstituiert oder bis zu dreifach durch Halogen, (C₁-C₄)Alkyl oder (C₁-C₄)Alkoxy substituiert sein können,

R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Halogen, Phenyl, (C₁-C₃)Alkoxy oder

R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel -(CH₂)m- mit m = 3 - 4 und

R⁷ und R⁸ unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₆)-Alkyl, Hydroxy-(C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, R⁸R¹⁰N-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₄)Alkenyl, (C₃-C₄)Alkinyl, (C₃-C₆)-Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu zweifach durch (C₁-C₂)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluormethyl oder Trichlormethyl substituiert sein können;

oder
beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 oder 2 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff und/oder Sauerstoff und dem Substituenten (C₁-C₃)Alkyl,

R³, R¹0 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-Cȝ)-Cycloalkyl, (C₃-Cȝ)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁹, R¹⁰ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.

Zur Herstellung der Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I kommen folgende Säuren in Frage: Halogenwasserstoffsäuren wie Chlorwasserstoffsäure oder Bromwasserstoffsäure, ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, Schwefelsäure, mono- oder bifunktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren wie Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Fumarsäure, Weinsäure, Citronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure oder Milchsäure, sowie Sulfonsäuren wie p-Toluolsulfonsäure oder 1,5-Naphthalindisulfonsäure. Die Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel I können in einfacher Weise nach üblichen Salzbildungsmethoden, z. B. durch Lösen einer Verbindung der Formel I in einem geeigneten organischen Lösemittel und Hinzufügen der Säure erhalten werden und in bekannter Weise, z. B. durch Abfültrieren, isoliert und gegebenenfalls durch Waschen mit einem inerten organischen Lösemittel gereinigt werden.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist auch ein Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der

Formel I, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel II in Gegenwart einer Base mit einer Verbindung der Formel III umsetzt.

5

10

15

35

50

Die Substituenten R¹ bis R⁸ haben dabei die Bedeutungen wie in der Formel I. X steht für Halogen. Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom oder Jod, insbesondere Chlor oder Brom.

Die Umsetzung der Verbindungen II mit III erfolgt vorzugsweise in inerten aprotischen Lösungsmitteln wie z. B. Acetonitril, Dichlormethan, Toluol, Xylol, Tetrahydrofuran, Dioxan, Dialkylether wie Diethylenglykoldiethylether, oder DMF bei Temperaturen zwischen -10°C und der Siedetemperatur des Lösungsmittels. Als Basen eignen sich die für diesen Reaktionstyp üblichen Basen wie beispielsweise Carbonate und Hydrogencarbonate von Alkali-und Erdalkalimetallen, Alkalihydroxide, Alkalialkoholate wie K-tert.-butylat, tert.-Amine, Pyridin oder substituierte Pyridinbasen (z. B. 4-Dimethylaminopyridin).

Auch ein zweites Äquivalent der Verbindungen der allgemeinen Formel III kann die Funktion der Base übernehmen.

Die Verbindungen der Formel II können nach bekannten Verfahren hergestellt werden (vgl. EP-A-234 104, EP-A-259 139, EP-A-270 362, J. Org. Chem. 32, 1591, (1967)). Die Verbindungen der Formel III sind bekannt und leicht zugänglich (Houben-Weyl, Methoden der Org. Chemie, Band XI/1).

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel I zeichnen sich durch eine hervorragende fungizide Wirkung aus. Bereits in das pflanzliche Gewebe eingedrungene pilzliche Krankheitserreger lassen sich erfolgreich kurativ bekämpfen. Dies ist besonders wichtig und vorteilhaft bei solchen Pilzkrankheiten, die nach eingetretener Infektion mit den sonst üblichen Fungiziden nicht mehr wirksam bekämpft werden können. Das Wirkungsspektrum der beanspruchten Verbindungen erfaßt eine Vielzahl verschiedener wirtschaftlich bedeutender, phytopathogener Pilze, wie z.B. Piricularia oryzae, Venturia inaequalis, Cercospora beticola, Echte Mehltauarten, Fusariumarten, Plasmopora viticola, Pseudoperonospra cubensis, verschiedene Rostpilze und Pseudocercosporella herpotrichoides. Besonders gut werden Benzimidazol- und Dicarboximid-sensible und -resistente Boytritis cinerea-Stämme erfaßt.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen eignen sich daneben auch für den Einsatz in technischen Bereichen, beispielsweise als Holzschutzmittel, als Konservierungsmittel in Anstrichfarben, in Kühlschmiermitteln für die Metallbearbeitung oder als Konservierungsmittel in Bohr-und Schneidölen.

Gegenstand der Erfindung sind auch Mittel, die die Verbindungen der Formel I neben geeigneten Formulierungshilfsmitteln enthalten.

Die erfindungsgemäßen Mittel enthalten die Wirkstoffe der Formel I im allgemeinen zu 1 bis 95 Gew.-%.

Sie können auf verschiedene Art formuliert werden, je nachdem wie es durch die biologischen und/oder chemischphysikalischen Parameter vorgegeben ist. Als Formulierungsmöglichkeiten kommen daher in Frage: Spritzpulver (WP), emulgierbare Konzentrate (EC), wäßrige Lösungen (SC), Emulsionen, versprühbare Lösungen, Dispersionen auf Öl- oder Wasserbasis (SC), Suspoemulsionen (SC), Stäubemittel (DP), Beizmittel, Granulate in Form von Mikro-, Sprüh-, Aufzugs- und Adsorptionsgranulaten, wasserdispergierbare Granulate (WG), ULV-Formulierungen, Mikrokapseln, Wachse oder Köder.

Diese einzelnen Formulierungstypen sind im Prinzip bekannt und werden beispielsweise beschrieben in:

Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C-Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986; van Falkenberg, "Pesticides Formulations", Marcel Dekker N.Y., 2nd Ed. 1972-73; K. Martens, "Spray Drying Handbook", 3rd Ed. 1979, G. Goodwin Ltd. London.

Die notwendigen Formulierungshilfsmittel wie Inertmaterialien, Tenside, Lösungsmittel und weitere Zusatzstoffe sind ebenfalls bekannt und werden beispielsweise beschrieben in: Watkins, "Handbook of Insecticide Dust Diluents and Carriers", 2nd Ed., Darland Books, Caldwell N.J.; H.v.Olphen, "Introduction to Clay Colloid Chemistry", 2nd Ed., J. Wiley & Sons, N.Y.; Marschen, "Solvents Guide", 2nd Ed., Interscience, N.Y. 1950; McCutcheon's "Detergents and Emulsifiers Annual", MC Publ. Corp., Ridgewood N.J.; Sisley

and Wood, "Encyclopedia of Surface Active Agents", Chem. Publ. Co. Inc., N.Y. 1964; Schönfeldt, "Grenzflächenaktive Äthylenoxidaddukte", Wiss. Verlagsgesell., Stuttgart 1976; Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986.

Auf der Basis dieser Formulierungen lassen sich auch Kombinationen mit anderen pestizid wirksamen Stoffen, Düngemitteln und/oder Wachstumsregulatoren herstellen, z.B. in Form einer Fertigformulierung oder als Tankmix.

Spritzpulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem Wirkstoff außer einem Verdünnungs-oder Inertstoff noch Netzmittel, z.B. polyoxethylierte Alkylphenole, polyoxethylierte Fettalkohole, Alkyl- oder Alkylphenol-sulfonate und Dispergiermittel, z.B. ligninsulfonsaures Natrium, 2,2′- dinaphthylmethan-6,6′-disulfonsaures Natrium, dibutylnaphthalin-sulfonsaures Natrium oder auch oleylmethyltaurinsaures Natrium enthalten. Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem organischen Lösungsmittel, z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol oder auch höhersiedenden Aromaten oder Kohlenwasserstoffen unter Zusatz von einem oder mehreren Emulgatoren hergestellt. Als Emulgatoren können beispielsweise verwendet werden: Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie Ca-dodecylbenzolsulfonat oder nichtionische Emulgatoren wie Fettsäurepolyglykolester, Alkylarylpolyglykolether, Fettalkoholpolyglykolether, Propylenoxid-Ethylenoxid-Sorbitanfettsäureester, Polyoxyethylensorbitan-Fettsäureester oder Polyoxethylensorbitester.

Stäubemittel erhält man durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen wie Kaolin, Bentonit, Poryphillit oder Diatomeenerde. Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes auf adsorptionsfähiges, granuliertes Inertmaterial hergestellt werden oder durch Aufbringen von Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B. Polyvinylalkohol, polyacrylsaurem Natrium oder auch Mineralölen, auf die Oberfläche von Trägerstoffen wie Sand, Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können geeignete Wirkstoffe in der für die Herstellung von Düngemittelgranulaten üblichen Weise - gewünschtenfalls in Mischung mit Düngemitteln - granuliert werden.

In Spritzpulvern beträgt die Wirkstoffkonzentration z.B. etwa 10 bis 90 Gew.-%, der Rest zu 100 Gew.-% besteht aus üblichen Formulierungsbestandteilen. Bei emulgierbaren Konzentraten kann die Wirkstoffkonzentration etwa 5 bis 80 Gew.-% betragen. Staubförmige Formulierungen enthalten meistens 5 bis 20 Gew.-% an Wirkstoff, versprühbare Lösungen etwa 2 bis 20 Gew.-%. Bei Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob die wirksame Verbindung flüssig oder fest vorliegt und welche Granulierhilfsmittel, Füllstoffe usw. verwendet werden.

25

40

Daneben enthalten die genannten Wirkstofformulierugen gegebenenfalls die jeweils üblichen Haft-, Netz-, Dispergier-, Emulgier-, Penetrations-, Lösungsmittel, Füll-oder Trägerstoffe.

Zur Anwendung werden die in handelsüblicher Form vorliegenden Konzentrate gegebenenfalls in üblicher Weise verdünnt, z.B. bei Spritzpulvern, emulgierbaren Konzentraten, Dispersionen und teilweise auch bei Mikrogranulaten mittels Wasser. Staubförmige und granulierte Zubereitungen sowie versprühbare Lösungen werden vor der Anwendung üblicherweise nicht mehr mit weiteren inerten Stoffen verdünnt.

Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge, sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,005 und 10,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie jedoch zwischen 0,01 und 5 kg/ha.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen entweder allein oder in Kombination mit weiteren, literaturbekannten Fungiziden angewendet werden.

Als literaturbekannte Fungizide, die erfindungsgemäß mit den Verbindungen der Formel I kombiniert werden können, sind z.B. folgende Produkte zu nennen:

Imazalil, Prochloraz, Fenapanil, SSF 105, Triflumizol, PP 969, Flutriafol, BAY-MEB 6401, Propiconazol, Etaconazol, Diclobutrazol, Bitertanol, Triadimenol, Triadimenol, Fluotrimazol, Tridemorph, Dodemorph, Fenpropimorph, Falimorph, S-32165, Chlobenzthiazone, Parinol, Buthiobat, Fenpropidin, Triforine, Fenarimol, Nuarimol, Triarimol, Ethirimol, Dimethirimol,

Bupirimate, Rabenzazole, Tricyclazole, Fluobenzimine, Pyroxyfur, NK-483, PP-389, Pyroguilon, Hymexazole, Fenitropan, UHF-8227, Cymoxanil, Dichlorunanid, Captafol, Captan, Folpet, Tolylfluanid, Chlorothalonil, Etridiazol, Iprodione (Formel II), Procymidon, Vinclozolin, Metomeclan, Myclozolin, Dichlozolinate, Fluorimi-

de, Drazoxolan, Chinomethionate, Nitrothalisopropyl, Dithianon, Dinocap, Binapacryl,

Fentinacetate, Fentinhydroxide, Carboxin, Oxycarboxin, Pyracarbolid, Methfuroxam, Fenfura, Furmecyclox, Benodanil, Mebenil, Mepronil, Flutalanil, Fuberidazole, Thiabendazole, Carbendazim, Benomyl, Thiofanatemethyl, CGD-94340 F, IKF-1216,

Mancozeb, Maneb, Zineb, Nabam, Thiram, Probineb, Prothiocarb, Propamocarb, Dodine, Guazatine, Dicloran, Quintozene, Chloroneb, Tecnazene, Biphenyl, Anilazine, 2-Phenylphenol, Kupferverbindungen wie Cuoxychlorid, Oxine-Cu, Cu-oxide, Schwefel, Fosetylaluminium, Natrium-dodecylbenzolsulfonat, Natrium-dodecylsulfat,

Natrium-C13/C15-alkoholethersulfonat, Natrium-cetostearylphosphatester, Dioctyl-natriumsulfosuccinat, Natrium-isopropylnaphthalinsulfonat, Natrium-methylenbisnaphthalinsulfonat,

Catal trimethal ammenium chlorid

Cetyl-trimethyl-ammoniumchlorid,

Salze von langkettigen primären, sekundären oder tertiären Aminen, Alkyl-propylenamine, Lauryl-pyridinium-bromid, ethoxilierte quaternierte Fettamine, Alkyl-dimethyl-benzyl-ammoniumchlorid und 1 Hydroxyethyl-2-alkyl-imidazolin.

Die oben genannten Kombinationspartner stellen bekannte Wirkstoffe dar, die zum großen Teil in CH.R. Worthing, U.S.B. Walker, The Pesticide Manual, 7. Auflage (1983), British Crop Protection Council beschrieben sind.

Darüberhinaus können die erfindungsgemäßen Wirkstoffe, insbesondere die der aufgeführten Beispiele, in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, Formamidine, Zinnverbindungen, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.. Bevorzugte Mischungspartner sind:

1. aus der Gruppe der Phosphorsäureester

Azinphos-ethyl, Azinphos-methyl, 1-(4-Chlorphenyl)-4-(O-ethyl, S-propyl)phosphoryloxypyrazol (TIA-230), Chlorpyrifos, Coumaphos, Demeton, Demeton-S-methyl, Diazinon, Dichlorvos, Dimethoat, Ethoprophos, Etrimfos, Fenitrothion, Fenthion, Heptenophos, Parathion, Parathion-methyl, Phosalon, Pirimiphos-ethyl, Pirimiphos-methyl, Profenofos, Prothiofos, Sulprofos, Triazophos, Trichlorphon.

2. aus der Gruppe der Carbamate

Aldicarb, Bendiocarb, BPMC (2-(1-Methylpropyl)phenyl methylcarbamat), Butocarboxim, Butoxicarboxim, Carbaryl, Carbofuran, Carbosulfan, Cloethocarb, Isoprocarb, Methomyl, Oxamyl, Primicarb, Promecarb, Propoxur, Thiodicarb.

3. aus der Gruppe der Carbonsäureester

Allethrin, Alphamethrin, Bioallethrin, Bioresmethrin, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cypermethrin, Deltamethrin, 2,2-Dimethyl-3-(2-chlor-2-trifluormethylvinyl)cyclopropancarbonsäure-(alpha-cyano-3-phenyl-2-methyl-benzyl)ester (FMC 54800), Fenpropathrin, Fenfluthrin, Fenvalerat, Flucythrinate, Flumethrin, Fluvalinate, Permethrin, Resmethrin, Tralomethrin.

4. aus der Gruppe der Formamidine

Amitraz, Chlordimeform

5. aus der Gruppe der Zinnverbindungen Azocyclotin, Cyhexatin, Fenbutatinoxid

6. Sonstige

Abamektin, Bacillus thuringiensis, Bensultap, Binapacryl, Bromopropylate, Buprofecin, Camphechlor, Cartap, Chlorbenzialate, Chlorfluazuron, 2-(4-Chlorphenyl)-4,5-diphenylthiophen (UBI-T 930), Chlofentezine, Cyclopropancarbonsäure(2-naphthylmethyl)ester (Ro 12-0470), Cyromacin, DDT, Dicofol, N-(3,5-Dichlor-4-(1,1,2,2,-tetrafluoroethoxy)phenylamino)carbonyl)-2,6-difluorbenzamide (XRD 473), Diflubenzuron, N-(2,3-Dihydro-3-methyl-1,3-thiazol-2-ylidene)2,4-xylidine, Dinobuton, Dinocap, Endosulfan, Fenoxycarb, Fenthiocarb, Flubenzimine, Flufenoxuron, Gamma-HCH, Hexythiazox, Hydramethylnon (AC 217 300) Ivermectin, 2-Nitromethyl-4,5-dihydro-6H-thiazin (SD 52618), 2-Nitromethyl-3,4-dihydrothiazol (SD 35651), 2-Nitromethylene-1,3-thiazinan-3-yl-carbamaldehyde (WL 108 477), Propargite, Teflubenzuron, Tetradifon, Tetrasul, Thiocyclam, Triflumaron, Kempolyeder- und Granuloseviren.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren, Die Wirkstoffkonznetration der Anwendungsformen kann von 0,0001 bis zu 100 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,001 und 1 Gew.-% liegen. Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weisen.

Nachfolgende Beispiele dlenen zur Erläuterung der Erfindung.

A. Formulierungsbeispiele

55

25

30

40

- a) Ein Stäubemittel wird erhalten, indem man 10 Gew.-Teile Wirkstoff und 90 Gew.-Teile Talkum als Inertstoff mischt und in einer Schlagmühle zerkleinert.
- b) Ein in Wasser leicht dispergierbares, benetzbares Pulver wird erhalten, indem man 25 Gew.-Teile

Wirkstoff, 65 Gew.-Teile kaolinhaltigen Quarz als Inertstoff, 10 Gew.-Teile ligninsulfonsaures Kalium und 1 Gew.-Teil oleoylmethyltaurinsaures Natrium als Netz- und Dispergiermittel mischt und in einer

- c) Ein in Wasser leicht dispergierbares Dispersionskonzentrat stellt man her, indem man 40 Gew.-Teile Wirkstoff mit 7 Gew.-Teilen eines Sulfobernsteinsäurehalbesters, 2 Gew.-Teilen eines Ligninsulfonsäure-Natriumsalzes und 51 Gew.-Teilen Wasser mischt und in einer Reibkugelmühle auf eine Feinheit von
- d) Ein emulgierbares Konzentrat läßt sich herstellen aus 15 Gew.-Teilen Wirkstoff, 75 Gew.-Teilen Cyclohexanon als Lösungsmittel und 10 Gew.-Teilen oxethyliertem Nonylphenol (10 AeO) als Emulgator.
- e) Ein Granulat läßt sich herstellen aus 2 bis 15 Gew.-Teilen Wirkstoff und einem inerten Granulatträgermaterial wie Attapulgit, Bimsgranulat und/oder Quarzsand. Zweckmäßigerweise verwendet man eine Suspension des Spritzpulvers aus Beispiel b) mit einem Feststoffanteil von 30 % und spritzt diese auf die Oberfläche eines Attapulgitgranulats, trocknet und vermischt innig. Dabei beträgt der Gewichtsanteil des Spritzpulvers ca. 5 % und der des inerten Trägermaterials ca. 95 % des fertigen Granulats.

B. Chemische Beispiele

1,1

5

10

15

20

30

40

45

4-Methyl-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-6-propylamino-pyrimidin (Bsp. Nr. 1.2)

Zu einer Lösung von 1,10 g (5 mmol) 4-Chlor-6-methyl-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-pyrimidin in 30 ml Acetonitril fügt man nacheinander 0,32 g (5,5 mmol) Propylamin, 0,83 g (6 mmol) K₂CO₃ und 10 mg Benzyltriethylammoniumchlorid hinzu. Die Reaktionsmischung wird 7 h am Rücklfuß gekocht. Danach saugt man alle unlöslichen Bestandteile ab. Das Filtrat wird eingeengt, in Methylenchlorid gelöst, anschließend mit Wasser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und im Vakuum eingedampft. Man erhält 1,15 g (95 %), der Titelverbindung als gelbliches Öl.

4-Chlor-6-diethylamino-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-pyrimidin (Bsp. 9.5)

Zu einer Lösung von 1,44 g (6 mmol) 4,6-Dichlor-2-(2-methyl-pyridin-6-yl)-pyrimidin in 30 ml Acetonitril fügt man nacheinander 0,48 g (6,6 mmol) Diethylamin, 0,97 g (7,0 mmol) K₂CO₃ und 10 mg Benzyltriethylammoniumchlorid. Die Reaktionsmischung wird 3 h bei Raumtemperatur gerührt.

Danach saugt man alle unlöslichen Bestandteile ab. Das Filtrat wird eingeengt, in Methylenchlorid gelöst, mit Wasser gewaschen, über Na₂SO₄ getrocknet und im Vakuum eingedampft. Man erhält 1,73 g (92 %) der Titelverbindung als grünliches Öl.

4-Phenyl-6-propylamino-2-(2-methylpyridin-6-yl)-pyrimidin Hydrochlorid (Bsp. Nr. 200.1)

In eine Lösung von 3,4 g (0,01 mol) 4-Phenyl-6-propylamino-2-(2-methylpyridin-6-yl)-pyrimidin leitet man über einen Zeitraum von 1 h HCI-Gas ein. Der ausgefallene Feststoff wird abgesaugt. Er zerfließt sofort zu einer sirupösen Masse.

Analog zu diesen Beispielen lassen sich die Verbindungen der Tabellen A und B herstellen.

Abkürzungen: Et = Ethyl

Me = Methyl Pr = Propyl

50

5102025			R6 NR ⁷ R ⁸ physikalische Eigenschaften	H NEt ₂ ¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,16 t 7,66 d 7,20 s 6,21 q 3,57 s 2,69 d 2,48 t 1,19 [ppm]	H NH Propyl ¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,19 t 7,70 d 7,19 s 6,22 q 3,26 s 2,67 s 2,45 dq 1,57 t 0,99 [ppm]	H NMe ₂ 1H-NMR (CDCl ₃): d 8,17 t 7,54 d 7,22 s 3,16 s 2,69 s 2,49 . [ppm]	יחיקיתטוא נז
<i>30</i> <i>35</i>			R5	CH3	CH3	CH3	
40	•	8	3 R4	II		Ħ	•
45		A N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	R2 R3	H	· #	# . #	;
50	4	R - () - R	R1	CH3	СНЗ	CH3	
55	Tabel1	•	Nr.	. t.	1.2	H.3	•

10		ische Eigenschaften						
15 20		physikal				•		C1
25		NR 7R8	NHMe	NHEt		NHC6H5	NCH 2C6H5	NHC6H4-4-
30		R6	×	王	x	x	Ħ	##
35		R5	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH ₃
40		R4	æ	.	æ	æ .	=	æ
	bur	R3	m	æ	二	. #	Ħ	I
45	Fortsetzung	R2	Ħ	=	.	.	5 22	Ħ
50		R1	CH3	CH3	CH ₃	CH3	CH3	CH ₃
55	Tabelle A	Nr.	1.5		1.7	1.8	1.9	1.10

EP 0 407 899 A2

5	•	che Eigenschaften	(CDCl ₃): d 8,14 t 7,65 s 6,22 q 3,69 m 2,69	dq 1,79 t 1,2i t 1,03	d 8,17 3,25 m	m 1,68 t 1,00 t 0,98	(CDCl ₃): d 8,14 t 7,66 s 6,34 m 3,70 m 2,80	1,64 t 0,98 [ppm]	(CDCl ₃): d 8,15 t 7,65 s 6,11 m 3,56 t 2,72 m 2,00 m 1,74 t 1,0	(CDCl ₃): d 8,16 t 7,68 s 6,84 m 3,77 m 2,75 m 1,78 t 0,99 [ppm]	(DMSO-d ₆): 8,07 t 7,68 s 6,52 s 3,11 t 2,59 m 1,79 t 0,95 [ppm]
15		physikalische	¹ H-NMR (CDC1 ₃ d 7,19 s 6,22	s 2,65 dq : [ppm]	1- NMR 7,16	s 2,64 m 1, [ppm]	¹ H-NWR (CDC d 7,20 s 6,	s 2,75 m 1,	1H-NMR (CDC13 t 7,19 s 6,11 s 2,69 m 2,00	[ppm] 1H-NMR (CDC d 7,20 s 6, s 2,66 m 1,	1H-NMR (DMS d 7,29 s 6, s 2,54 m 1,
20 25		NR 7R8	NEt ₂		NH Propyl			·	Z	°	NMe ₂
		R6	H		Ħ		Ħ			H	Ħ
30		R5	C3H7		C3H7		C3H7		C3H7	C3H7	C3H7
35		R4	Ħ		Ħ		I		æ	æ	##
40	ng	R3	Ħ		Ħ		Ħ	•	` =	æ	Ħ
4 5	rtsetzu	R2	Ħ		Ħ		Ħ			æ	X
60	Tabelle A Fortsetzung	R1	CH3		CH3		CH3		СН3	CH ₃	СНЗ
50	Tabel	Nr.	2.1		2.2		2.3		2.4		9.6

55	50	45		40	35	30	25	5 10 15
Tabelle	4	Fortsetzung	Dt					
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR 7R8	physikalische Eigenschaften
2.7	CH3	Ħ	#	Ħ	C3H7	Ħ	NHMe	1H-NMR (CDCl ₃): d 8,16 t 7,67 d 7,16 s 6,19 m 5,41 d 2,94 t 2,66 s 2,63 m 1,79 t 0,97
2.8	CH3	#	#		C3H7	##	NCH3C6H5	Smp.: 145°C
6.	CH3	=	=	Ħ	C3H7	Ħ	NHEt	Smp.: 100 - 102°C
2.10	CH3	=	***	. #	C3H7	:	NHCH2C=CH	
2.11	CH3	Ħ	æ	::	C3H7	Ħ	NHCH2-CH=CH2	Smp.: 111 - 113°C
2.12	CH3	m	Ħ	Ħ	C3H7	Ħ	NH Heptyl	

55	50	45		40	35	30	25	15 20	10	5	
Tabelle	4	Fortsetzung	מ								
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR 7R8	physika	physikalische E	Eigenschaften	
2.19	CH3	Ħ	Ħ	#	C3H7	Ħ	NH iso-Propy	yl	Smp.: 118	3 - 120°C	
2.20	CH3	Ħ	二	##	C3H7	Ħ	NH Cyclohex	yl,	Smp.: 90) - 92°C	
2.21	СНЗ	=	æ	x	C3H7	· # .	NH Cyclopentyl	:y1	Smp.: 14	146°C	
2.22	CH3	#	I	Ħ	C3H7		NH C6H5			•	
2.23	CH3	##	Ħ	Ħ	C3H7	Ħ	NH (4-C1-C6	H4)	Smp.: 103	3 - 105°C	
2.24	CH3	, =	=	Ħ	C3H7	Ħ	NH (2,4 C1)	7-			

55	50	45	7 ♥	40	35	30	25	15	10	5	
Tabelle	K	Fortsetzung	. 🛆					•			
Nr.	R1	R2	ж3	R4	R5	R6	NR 7R8	physikali	ische Eige	Eigenschaften	
2.25	CH3	##	#	Ħ	C3H7	Ħ	NH (4-CH3- C6H4)	•			
2.26	CH3	. ##	III.	Ħ	C3H7	H	NH (4-NO ₂ -C ₆ H ₄)			•	
2.27	CH3	Ħ	# .	=	C3H7	m	NH (3-CH3- C6H4)			•	
2.28	CH3	Ħ	=	Ħ	C3H7	#	NH-Cyclopropy	7		•	
2.29	СНЗ	· #	Ħ	##	C3H7	Ħ	NH-CH ₂ CH= C(Me) ₂			•	•
2.30	CH3	Ħ	Ħ	Ħ	C3H7	Ħ	NH-C6H4-4-0Me	ø			

55	50	45		40	35	30	25	20	15	10	5
Tabell	Tabelle A Fortsetzung	setzun	ש			-					
Nr.	R1	R2	к3	R4	R5	R6	NR7R8	Q.	physikalische	he Eigenschaf	chaften
2.31	CH3	Ħ		Ħ	C3H7	Ħ	NH-C6H4-3				
2.32	CH3	Ħ	Ħ	#	сн(сн3)2	Ħ	NEt ₂				
2.33	CH3	#	, =	¤	C3H7	*			Smp	151°C	
2.34	СНЗ	#	#	=	сн(сн3)2	Ħ	NH-Propyl		Smp.:	105°C	
2.35	CH3	=	æ	; ;;	сн(сн3)2	Ħ	NH-Butyl				
2.36	CH3	Ħ	Ħ	Ħ	сн(сн3)2	Ħ	NH-Pentyl				

				•		., 71 [ppm]	3,05
5		chaften		•	•	7,66 3 s 2 1,00	8,19 t 7,69 86-3,70 sep
10		e Eigenschaften			•	(CDCl ₃): d 8,16 t s 6,36 t 3,76 t 2,73 s 2,36 dq 1,76 t 1	
15		physikalische		113°C	•	U W	¹ H-NMR (CDCl ₃): d d 7,19 s 6,35 m 3,
20		phys		Smp.		L d L	1H-I d 7,
25		NR 7R8			NCH3CH2- C6H5	-N-CH3	
30		R6	X	エ	H	=	=
<i>3</i> 5		R5	сн(сн3)2	C3H7	C3H7	C3H7	сн(сн3)2
40		R4	H	Ħ	#	· #	Ħ
	ng	R3	Ħ	Ħ	· ¤	# .	æ
45	Fortsetzung	R2	# .	• =	II	##	Ħ
50		$_{\mathrm{R}1}$	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3
55	Tabelle A	Nr.	2.37	2.38	2.39	2.40	2.41

5 10	physikalische Eigenschaften	1 (Smp.: lus C	Smp.: 128 - 129°C		Smp.: 180°C	Smp.: 143-144°C		Smp.: 162°C		Smp.: 99 - 102°C
20	[a 8a7an		-N N-CH3	NH-C6H4-4-C1		HZ Z	$\binom{\circ}{z}$		Y°,)	NHCHCH ₃ C ₂ H ₅
30	9	X	Ħ	:		Ħ	Ħ		H		H
35		Ro	сн(сн3)2	сн(сн3)2		C3H7	С5Н9	•	C. Ho	6	С5Н9
40	ත. •	R4	Ħ	缸	•	Ħ	Ħ		Ħ	3	Ħ
45	unz	R3	Ħ	Ħ		Ħ	Ħ		, Þ	¢	Ħ
-	Forts	R2	H	Ħ		. H	72		;	=	Ħ
50		R^1	CH3	СНЗ		CH3	CH3		į	CH3	CH3
55	Tabelle	Nr.	2.42	2.43		2.44	2.45			2.46	2.47

Tabelle	50 e .		N	nng	40	35	30		15	
	R1 CH3	R2	ж ж	я н	R5 C5H9		R6 Н	NR7R8 I	physikalische Smp.: 111	sche Eigenschaften 111°C
	CH3	Ħ	Ħ	Ħ	С5Н9		¥	NH Y	Smp.: 124	4 - 126°C
	CH3	Ħ	Ħ	.	с5Н9			NHCH2CH=CH2	Smp.: 13	133°C
	CH3		#	Ħ	C5H9	•	. #	-N N-CH3	1H-NMR(CDCl3) d 7,21 s'6,36 s 2,69 t 2,50 m 1,52-1,20 t	(CDCl ₃) d 8,15 t 7,66 s '6,36 t 3,77 m 2,90 t 2,50 s 2,31 m 1,90 t 0,85 [ppm]
	СНЗ	=	Ħ.	Ħ	CH3		บี	(°)	Smp.: 72	2 - 74°C
•	CH3	Ħ	· =	Ħ	CH3		c ₁	N N-CH3	Smp.: 80	2°E8-08

5 10 20		physikalische Eigenschaften	, сн ₃ , smp.: 95 - 97°с	N(CH3)2 1H-NMR (CDCl3): d 8,19 t 7,66	d 7,19 s 6,16 s 2,69 m 1,78 t 0,9	NHCH2CH2OH	NHCH2CH2OCH3	NCH_2CH_2N	NHCH2CH2SCH3	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,41 m 8,14 t 7,71 m 7,47 d 7,21 s 6,70 s 3.04 s 2.72 [ppm]
25		NR 7R8		NHCH2CH2N(CH3)2		NHCH	NHCH	NCHZ	NHCH	NHMe
30		R6	บี	Ħ		Ħ	C	I	Br	×
35		R5	CH3	СЗН7		снз	CH3	(сн3)2сн	С4Н9	C ₆ H ₅
40	t to	R4 I	Ħ	H		H	H	×	H	±
45	Fortsetzung	R3	=	H		=	Ħ	**	Ħ	=
	A For	R2		Ħ		Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	.
50	Tabelle /	R1	CH3	CH ₃		CH3	CH3	CH3	CH3	СНЗ
55	Tal	Nr.	2.54	2.55		2.56	2.57	2.58	2.59	3.1

55	50 ·		45		35 40	30	25	15	5
Tat	Tabelle A	Fort	Fortsetzung	bur					
Nr.	R1	R2	к3	R4	R5	R6	NR 7R8	physikalische E	Eigenschaften
3.2	CH3	m •	Ħ	æ	C6H5	I	NEt2	1H-NMR (CDCl ₃): t 7,69 m 7,45 d q 3,69 s 2,71 t	(CDCl ₃): d 8,26 m 8,10 m 7,45 d 7,20 s 6,75 s 2,71 t 1,27 [ppm]
э. Э	CH3	Ħ	I	Ħ	C ₆ H ₅			Smp.: 120 - 122°C	၁ ့ င
3.4	СНЗ	Ħ	Ħ	Ħ	C ₆ H ₅	Ħ	NHBu	Smp.: 119 - 12	121°C
ອ ນ.	CH3	Ħ	Ħ	Ħ	C ₆ H ₅	Ħ	NHPr	Smp.: 127 - 129	129°C
3.6	СНЗ	Ħ	Ħ	Ħ	C6H5	X	NHiso- Propyl	Smp.: 105°C	
3.7	CH3	#	Ħ	Ħ	C6H5	3		Smp.: 134°C	
ფ	CH3	Ħ	Ħ	x	C ₆ H ₅	二	$\binom{\circ}{z}$	Smp.: 131°C	
3.9	СНЗ	Ħ	Ħ	æ	4-CH3-C6H4	Ħ	NH-Propyl		
3.10	CH3	×	I	Ħ	2,4-(CH3)2-C6H3	Br	NH Butyl		
3.11	CH3	Ħ	Ħ	Ħ	2,6-(CH3)2-C6H3	Br	NHEt		

qe E 55	s Tabelle A	A Fortsetzung	rsetzi	nng	35	30	25	15	10	•
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR 7R8	physikalis	sche Eiger	Eigenschaften
3.12	CH3	I	x	H	3-Et-C ₆ H ₄	I				
3.13	CH3	Ħ	×	æ	3-C1-C6H4	×	NH Propyl			
3.14	СН3	II	#	##	2,4-Cl2-C6H3-	#	NH Mo		•	
3.15	СНЗ	×	Ħ	æ	4-0CH3-C6H4-	æ	NMe2	•		•
4.	CH3		. ##	x	Propyl	Br	NH Propyl			
4.2	CH3	Ħ	Ħ	=	Propyl	Br	N Me2			

55	50		45		40	35	30	25	20	15	10	5
Tat	Tabelle A	A Fortsetzung	setzu	ng							•	
N.	R1	R2	R3	R4	R5		R6	NR 7R8	qd	physikalische	Eigensch	aften
4. E.	CH3	=	×	Ħ	Propyl		Br	NEt ₂				
4.4	CH3	II	#	#	Propyl		Br	NH Et				•
4.5	CH3	Ħ	. **	I	Propyl		Br					
4.6	CH3	E	.	Ħ	Propyl		Br	NH Butyl				
4.7	CH3	#	· #	Ħ	Propyl	•	ដ	NH Propyl				
8.8	. CH3	Ħ	Ħ	Ħ	Propyl		ย	NH iso-Propyl	pyl			

5		haften		•	16 t 7,66 s 4,19 ppm]	(CDCl ₃): d 8,17 t 7,66 d 7,18 s 6,10 s 4,12 s 2,70 m 1,60 [ppm]	19 t 7,68 s 4,09 t 0,92	
10		e Eigenschaften			(CDCl ₃): d 8,16 t 7,66 d 7,19 s 5,94 s 4,19 s 2,7 t 1,12 [ppm]	(CDCl ₃): d 8,17 t 7, d 7,18 s 6,10 s 4,12 s 2,70 m 1,60 [ppm]	3): d 8,19 9 s 5,94 s 9 m 1,61 t	
15		physikalische			1H-NMR (CDC1 ₃) m 7,29 d 7,19 t 3,48 s 2,7 t	1H-NMR (CDCl3): m 7,30 d 7,18 s m 3,57 s 2,70 m	<pre>1H-NMR (CDCl3): m 7,30 d 7,19 s t 3,16 s 2,69 m [ppm]</pre>	
20		phy			1H- m 7 t 3	1H- m 7	1H-NM m 7,3 t 3,1 [ppm]	
25		NR 7R8		NCH3CH2C6H5	NEt2		NH Propyl	NH Et
30		R6	បី	บี	Ħ	#	×	斑
35	•		py1	pyl	сн2с6Н5	сн2с6н5	сн2с6н5	CH ₂ C ₆ H ₅
40		R5	Propyl	Propyl	CHZ	CHZ	CH2	CH ₂
	bun	R4	Ħ	=	Ħ	Ħ		æ
45	tsetz	R3	Ħ	Ħ		. ¤	Ħ	=
	A For	R ²	Ħ		Ħ	Ħ	Ħ	I
50	Tabelle A Fortșetzung	$^{\mathrm{R}1}$	CH3	СНЗ	CH3	CH3	СНЗ	CH ₃
65	Tal	Nr.	4.9	4.10	5.1	5.2	5	₹.

10 15		physikalische Eigenschaften				Smp.: 161 - 163°C	-	1-HNMR(CDCl ₃): d 8,17 t 7,68 s 7,23 d 7,19 s 6,09 s 4,16 m 3,84-3,52 s 2,70 [ppm]
25		NR 7R8	NH Butyl		NMe ₂	(°)	NH Pentyl	(°)
30		R6	Œ	Ħ	#	Ħ	Ħ	Ħ
35		R5	CH2C6H5	CH2C6H5	CH2C6H5	CH2C6H5	CH2C6H5	CH2C6H5
. 40	ng	R4	#	#		Ħ	z	×
45	Tabelle A Fortsetzung	R3	Ħ	Œ		121	#	×
	A Fo	R2	=	=	×		æ	#
50	belle	R1	CH3	CH3	CH3	CH3	СНЗ	CH3
55	Fa.	Nr.	ທ	5.6	5.7	. &	5.9	5.10

5	Eigenschaften	4 8 18 t 7.68	s 6,12 s 4,18 t 2,43 s 2,30 [ppm]	172 - 174°C	3): d 8,21 t 7,71 8 s 6,60 s 5,23 2 t 1,19 [ppm]			(CDCl3): d 8,16 t 7,64 s 6,35 s 2,6 m 1,65 [ppm]
15	physikalische		s 7,29 d 7,19 s 6,12 s t 3,64 s 2,70 t 2,43 s	Smp.: 1	1H-NMR (CDC13): m 7,24 m 6,98 s q 3,59 s 2,72 t	Smp.: 122°C	Smp.: 134°C	1H-NMR (CDCl3): d 7,17 s 6,35 s m 1,20 [ppm]
20 25	NR 7R8	1	N-CH3	NHC6H4-4-C1	NHEt2		NMe2	
30	90	4	Ħ	Ħ	· #	æ	#	Ħ
35	.	Ro	сн2с6Н5	сн2с6Н5	CH20C6H5	CH20C6H5	CH20C6H5	CH2CH2-Cyclo-
	מ •	R4	:::	#	Ħ	Ħ	#	Ħ
45	Fortsetzung	R3	Ħ	##	#	Ħ	#	Ħ
	Forts	R2	Ħ	Ħ	##	. #	##	Ħ
50	4	R1	сн3	СНЗ	CH3	CH3	CH3	CH3
55	Tabe	Nr.	5.11	5.12	6.1	6.2	6.3	4.9

55	50		45	₩.	35	30	20 25	10	5
Tal	rabelle A		Fortsetzung	ıng					
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR7R8	physikalische	Eigenschaften
	CH3	#	#	H	CH ₂ CH ₂ -Cyclo- pentyl	Ħ	NH Propyl	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,15 d 7,16 s 6,16 t 3,26 s m 1,71 t 0,97 [ppm]	: d 8,15 t 7,62 t 3,26 s 2,63 [ppm]
9.9	CH3		二		CH2CH2-Cyclo- pentyl	#	NHMe	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8 d 1,9 s 6,19 q 5,60 s 2,66 m 1,69 [ppm]	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,19 t 7,69 d 1,9 s 6,19 q 5,60 d 2,94 s 2,66 m 1,69 [ppm]
6.7	CH3	*	Ħ		CH2CH2-Cyclo- pentyl	Ħ	NCH3CH2C6H5	1H-NMR (CDCl ₃): d 8,14 t 7 m 7,26 d 7,16 s 6,31 s 4,8 s 3,13 s 2,70 m 1,62 [ppm]	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,14 t 7,64 m 7,26 d 7,16 s 6,31 s 4,89 s 3,13 s 2,70 m 1,62 [ppm]
6.8	CH3	##		Ħ	CH20C6H5	Ħ	NH Propyl	Smp.: 152 -	- 153°C
6.9	CH3	Ħ	· = .	æ	CH2CH2Cyclopenty1	# ==	$\binom{\circ}{z}$	86 : · dws	- 100°C
6.10	CH3		Ħ	Ħ	CH20C6H5	Ħ	NEt2	Smp.: 142°C	ပ

5 10 15		physikalische Eigenschaften	.Smp.: 122 - 123°C	Smp.: 134 - 136°C	Smp.: 125°C	Smp.: 109°C	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,11 t 7,66 d 7,18 q 3,69 s 2,70 s 2,66 t 1,33 [ppm]	¹ H-NMR (CDCl ₃): d 8,16 t 7,68 d 7,19 q 3,26 s 2,70 s 2,64 [ppm]
25		NR 7R8		N(CH3)2	$^{\circ}$	NCH3C6H5	NEt2	NMe2
			Z	Z	Z	NC		
30		R6				##	ี่	ບ
35 40		R5	CH20C6H5	CH20C6H5	CH20C6H5	CH20C6H5	CH3	сн3
	ng	R4	Ħ	##	Ħ	Ħ	x	
45	tsetzı	R3	Ħ	· ##	Ħ	Ħ	X	æ
	A For	R2	x	д	= .	=	#	##
50	Tabelle A Fortsetzung	R1	СНЗ	CH3	. CH3	CH3	CH3	CH3
55	H	Nr.	6.11	6.12	6.13	6.14	7.1	7.2

5		Eigenschaften		•	-		d 8,14 t 7,64 3,81 s 3,46
10			6 - 107			·	(CDCl3): s 4,56 s : [ppm]
15		physikalische	Smp.: 106	•			1H-NMR (d 7,16 s
. 20							
25		NR 7R8	NH Propyl	NH Propyl	NH Butyl		NHC3H7
30		R6		II	Ħ	OCH3	OCH3
35						3H2	3H2
40		R5	CH3	८म् ३	CF3	MeOCH2	Meoch ₂
40	ng	R4	Ħ	#	Ħ	Ħ	Ħ
45	Fortsetzung	R3	Ħ		Ħ	Ħ	, #
		R2	Ħ	æ	. ##	Ħ	Ħ
50	Tabelle A	R1	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3
55	Tat	Nr.	7.3	7.4	7.5	7.6	7.7

		اہ	ሪ <i>ው</i>					
5		Eigenschaften	38 t 7,647 s s 3,49	•		121°C		
10		i	3): d 8,08 59 q 3,67 24 [ppm]	·	102°C	120 - 1	129°C	77°C
1 <u>5</u>		physikalische	1H-NMR(CDCi ₃): d 8,08 t 7,64 d 7,16 s 4,59 q 3,67 s 3,49 s 2,66 t 1,24 [ppm]	•	Smp.:	Smp.:	Smp.	: · dws
20						10		
25	•	NR 7R8	NEt ₂	NHC ₆ H5	NHC2H5	NHCH2C6H5		NHC3H7
30		R6	оснз	осн3	0CH3	оснз	оснз	Br
35			•		2	42	4 2	
40		R5	MeOCH ₂	Меосн ₂	нзсосн	нзсосн	нзсосн	C3H7
	ıng	R4	H			Ħ	=	Ħ
45	Fortsetzung	R3	Ħ	Ħ	=	=	, =	Ħ
		R2	H		#		Ħ	Ħ.
60	Tabelle A	R1	CH3	CH3	CH3	СНЗ	CH3	CH3
55	Tab	Nr.	7.8	7.9	7.10	7.11	7.12	7.13

5		haften						
10		Eigenschaften	ວ _° ຂ		103°C	•	- 74°C	ລ _e 83 -
15		physikalische	Smp.: 95		Smp.: 10		Smp.: 72	Smp.: 80
20		qd			•			•
25		NR 7R8	N(C2H5)2	· (°)	N(CH ₃) ₂	N N-CH3	°)	N N-CH3
30		R6	Br	Br	Br	B	5	घ
35				·· •	•			
40		R5	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	CH3	CH3
	nng	R4	Ħ	Ħ	.	#	Ħ	=
45	tsetz	к3	Ħ	Ħ	· #		, ##	#
	1 For	R2	Ħ	Ħ	# .		Ħ	. **
50	Tabelle A Fortsetzung	R1	CH3	СН3	CH3	СНЗ	CH3	СН3
55	Tab	Nr.	7.14	7.15	7.16	7.17	7.18	7.19

5 10 15		physikalische Eigenschaften	ე°76 - 39 : . ფოგ	1H-NMR (CDCl3): d 8,21 t 7,66 d 7,17 s 3,14 m 2,91 s 2,66 m 2,35 m 1,84 [ppm]	1H-NMR (CDCl ₃): d 8,14 t 7,68 d 7,17 m 3,85 m 3,47 m 3,05 s 2,68 m 2,59 m 1,86 [ppm]	1H-NMR (CDCl3): d 8,16 t 7,64 d 7,15 m 3,71 t 2,97 t 2,78 s 2,66 m 1,86 [ppm]	Smp.: 170 - 172°C	Smp.: 153 - 154°C
25		NR 7R8	GE CE	NHCH3			NH Propyl	NEt2
30		R6	ដ	-(CH ₂) ₄ -	- (CH ₂) ₄ -	- (CH2)4-	-(CH ₂) ₄ -	-(CH ₂)4-
35								
		R5	CH3					
40	bun	R4	Ħ	Ħ	Ħ	#	æ	Ħ
45	Fortsetzung	R3	Ħ		#	#	Ħ	Ħ
		R2	x	Ħ	Ħ		X	Ħ
50	Tabelle A	. R1	CH3	CH3	CH3	СНЗ	CH3	CH3
65	Tal	Nr.	7.20	8.1	8.2	8.3	8. 4.	8.5

.		Eigenschaften						
10			l - 144°C	•	•	•		
15		physikalische	Smp.: 141		-	-	•	
20								
25		NR 7R8		NHCH2C≡C- H	NCH3CH2C6H5	NH Propyl		NH Butyl
30		R6	(CH ₂)4-	(CH ₂) ₄ -	(CH ₂)4-	. OCH3	0CH3	Ħ
35			•	1)			
			•					
40		R5		•		Ħ	æ	Ħ
	ng	R4	Ħ	Ħ	Ħ	#	Ħ	.· ##
45	Fortsetzung	R3	Ħ	Ħ	#	#	*	コ
	For	R2	#		Ħ	#	11	Ħ
50	Tabelle A	R1	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	CH ₃
6 5	H	Nr.	. 8	8.7	&	9.1	9.5	9.3

5		aften		t 7,54 2,68	•			
10		Eigenschaften		: d 8,14 q 3,58 s		•		
15		physikalische			23 [ppm]	•		
		phys		572	t 1,23		•	
20						1		
25		NR 7R8	NH Propyl	NEt2		NH Pentyl	NH Propyl	NH Propyl
30		R6	Ħ	Ħ	#	оснз	Ħ	Ħ
35			•				Propyl	瓦七
40		ж ₅	Ħ	ี่	ี	បី	H	HN
	ıng	R4	#	H	Ħ	##	Ħ	Ħ
45	Fortsetzung	R3		=	#	Ħ	. · =	Ħ
		R2	# -	==	æ			Ħ
50	Tabelle A	R1	CH3	СНЗ	CH3	CH3	CH3	CH3
55	H	Nr.	9.4	9.5	9.6	9.7	ص ھ	9.9

physikalische Eigenschaften						
NR 7R8	NH Et	NEt2	NHMe .	NH Butyl	NH Propyl	NH Propyl
Rб	Ħ	Ħ	Ħ	CH ₃	臣	CH3
R5	0C4H9	OCH3	SMe	S-C6H4-4-C1	#	H
R4	æ	**	E	Ħ	#	Ħ
R3	#	Ħ	Ħ		Ħ	Ħ
R2	Ħ	#	Ħ	##	Ħ	耳
R1	CH3 .	CH3	СНЗ	CH3	CH3	CH3
Nr.	9.10	9.11	9.12	9.13	9.14	9.15
	. R1 R2 R4 R5 R6 NR ⁷ R ⁸ physikalische	R1 R2 R3 R4 R5 R6 NR ⁷ R8 physikalische CH3 H H H OC4H9 H NH Et	R1 R2 R3 R4 R5 R6 NR7R8 physikalische 10 CH3 H H H NH H 11 CH3 H H H OCH3 H NEt2	10 CH ₃ H H H OC ₄ H ₉ H NH Et 11 CH ₃ H H H OCCH ₃ H NE ₂ 12 CH ₃ H H H SMe H NHMe.	10 CH ₃ H H H OC4H ₉ H NH Et 11 CH ₃ H H H OCH ₃ H NH NEt 12 CH ₃ H H H SNe H NH CH ₃ 13 CH ₃ H H H S-C ₆ H ₄ -4-Cl CH ₃ NH Butyl	10 CH ₃ H H H OCC ₄ H ₉ H NH Et 11 CH ₃ H H H OCCH ₃ H NH MEt 12 CH ₃ H H H SMe H NHMe 13 CH ₃ H H H S-C ₆ H ₄ -4-Cl CH ₃ NH Butyl 14 CH ₃ H H H H Et RH S-C ₆ H ₄ -4-Cl CH ₃ NH Propyl

5	•	Eigenschaften	ບ	t 7,68 s 2,67			8,36 s 6,30
10			: 79 - 81°C	ocl3): d 8,14 6,37 q 3,56 s	.: 159°C	.: 135°C	(CDC13): dd 8 s 2,51 [ppm]
15		physikalische	Smp.	1H-NMR(CDC13) d 7,21 s 6,37	S S	Smp.	1H-NMR (C)
20							
25		NR 7R8	NEt ₂	NEt2	(_z)	NHC3H7	NMe2
30		R6	Ħ	Ħ	æ	Ħ	Ħ
35			NHC3H7	ដ	C	0C2H5	CH3
40		R5	Ä			J	ฮี
	bun	R4	Ħ	Ħ	Ħ		Ħ
45	Fortsetzung	R3	Ħ	Ħ	Ħ	· #	. ##
		R2	Ħ	- #		×	Ħ
50	Tabelle A	R1	CH3	CH3	CH3	CH3	C6H5
55	Tab	Nr.	9.16	9.17	9.18	9.19	10.1

	50	45	4	40		35	30	25	15	5	
Ta	Tabelle A	A Fortset	csetzu	gung							
ž	. Ta	R2	R3	R4	R5		R6	NR7R8	physikalische	Eigenschaften	1
10.2	CeH5	Ħ	×	Ħ	СНЗ	•	#	NEt2	1H-NMR (CDCl3): dd 8,32 s q 3,62 s 2,51 t 1,23 [ppm]		6,26
10.3	CeH5	#	æ	=	СН3		Ħ	NH Propyl	1H-NMR (CDC13) t 3,24 s 2,47 [ppm]	(CDCl ₃): dd 8,33 s 6,19 s 2,47 m 1,65 t 0,98	. 19
10.4	C6H5	Ħ	æ	Ħ	. СН3		Ħ	NH iso-Propyl	1H-NMR (CDCl3): dd 8,39 sept 3,92 s 2,50 d 1,28		s 6,17 [ppm]
10.5	CeH5	##	Ħ	Ħ	CH3		CH3	NH- (3,5-C1 ₂ -C ₆ H ₃)			
11.1	- C6H5	#	#	:	C3H7		Ħ	NEt2	1H-NMR (CDC13) q 3,61 t 2,73 t 1,02 [ppm]	(CDC13): dd 8,28 s 6,21 t 2,73 m 1,80 t 1,24 [ppm]	6,21
11.	2 C ₆ H ₅	່¤ ທ	#	Ħ	C3H7	2	H	NH Propyl	1H-NMR (CDCl3 t 5,28 m 3,27 t 1,01 t 1,03	1H-NMR (CDCl3): dd 8,31 s 6,15 t 5,28 m 3,27 t 2,70 m 1,72 t 1,01 t 1,03 [ppm]	6,15

5 10		physikalische Eigenschaften	¹ H-NMR (CDCl ₃): dd 8,33 s 6,26 s 3,20 t 2,76 m 1,82 t 1,00 [ppm]				Smpkt.: 155 - 156°C	1H-NMR (CDCl3): d 8,81 d 8,49 m 8,10 t 7,81 m 7,41 s 6,73 q 3,69 t 1,26 [ppm]
20				CH=CH2	H=CH-CH3 res	H=CH-CH3 res		
25		NR 7R8	NMe2	NH-CH2-CH=CH	NHCH2-CH=CH-	NHCH2-CH=CH-Z-Isomeres	NEt ₂	
30		R6	.	Ħ	Ħ	СНЗ	Ħ	Ħ
35		R5	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	C6H5	C6H5
40	bun	R4	Ħ		Ħ	#	Ħ	Ħ
	Fortsetzung	R3	Ħ	æ	=		#	Ħ
45		R2	×	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	×
	Tabelle A	R1	C6H5	C6H5	C6H5	C6H5	##	Ħ
50	Tab	Nr.	11.3	11.4	11.5	11.6	20.1	20.2

50	45	40		35	50	30	20 25	15	10	5
Ta	Tabelle A Fortsetzung	tsetzu	ng		٠					
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	nr7r8	physikalische	1	Eigenschaften
20.3	æ	Ħ	Ħ	Ħ	C6H5	Ħ	NH Propyl	Smp.	: 118 -	120°C
20.4	Ħ	Ħ	· #	I	C6H5	#	NH iso-Propyl			
20.5	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	C6H5	æ	NHMė	•		•
20.6		.	=	I	C6H5	x	Z Z Z			
20.7	æ		Ħ	Ħ	C6H5	.	NMe2			
20.8	. #	×	Ħ	Ħ	C6H5	Ħ	$\binom{\circ}{z}$	· dws	189 -	190°C

			٠				7,85	7,81 ,25 ,23
5	•	Eigenschaften				-117°C	8,34 t 92 s 6,	8,30 t,92 s 6,52 t 1,
10			.: 146°C	.: 123°C	.: 82°C	115	(CDCl3): d d 7,23 d 6,	DC13): 7,22 d 3,62 s
15		physikalische	Smp.	Smp.	Smp	Smp	¹ H-NMR ((d	1H-NMR ((d 7,53 ds 5,39 q [ppm]
20				(CH3)2		H3)2		
25		NR7R8	NHC3H7	NHCH2CH(CH3	$\binom{\circ}{z}$	NHCH (CH3)2	NMe2	NEt2
30		R6	Ħ	Ħ	Œ	æ	=	Ħ
<i>3</i> 5		_R 5	сн3	СНЗ	CH3	СН3	CH3	CH3
		R4	Ħ		Ħ	Ħ	Ħ	Ħ
40	Ď,	R3	I	×	Ħ	# .	#	Ħ
	etzur	R2	Ħ	, I	Ħ	#	. #	E
45	lle A Fortsetzung	R1	æ	, ·	. ##		4-C1-C6H4- OCH2	4-C1-C6H4- OCH2
50	Tabelle	Nr.	20.9	20.10	. 20.11	20.12	30.1	30.2

5	igenschaften		•	•	d 8,29 t 7,81 1 6,93 s 6,24 2,74 m 1,81	[ppm]): d 8,31 t 7,81 d 6,93 s 6,30 t 2,74 m 1,83
10	alische Ei		•	•	(CDCl ₃): d 7,24 d q 3,6 t	t 1,02 (CDCl ₃ d 7,23 s 3,19 [ppm]
15	physikal				1H-NMR d 7,54 s 5,36	t 1,25 1 _H -NMR d 7,54 s 5,34 t 1,01
20						
25	NR 7R8	NH Propyl	NHEt		NEt2	NMe2
30	R6	Ħ	Ħ	Ħ	×	
35	R5	СНЗ	CH3	CH3	Propyl	Propyl
	R4	Ħ	#	Ħ	Ħ	Ħ
<i>40</i>	R3	Ħ	æ	æ	. 22	Ħ
etzun	R2	Ħ	x	Ħ	#	#
Tabelle A Fortsetzung	R1	4-C1-C6H4- OCH2	Сен2-осн3	2,6-(Me) ₂ - C ₆ H ₃	4-C1-C6H4- OCH2	4-C1-C6H4- OCH2
Tab	Nr.	30.3	30.4	30.5	31.1	31.2

5 10 15		physikalische Eigenschaften	1H-NMR (CDCl ₃): d 8,31 t 7,82 d 7,55 d 7,24 d 6,91 d 6,18 s 5,34 m 3,26 t 2,71 m 1,70 t 1,01 [ppm]	Smp.: 139 - 140°C	1H-NMR (DMSO-d ₆): d 8,21 t 7,92 d 7,58 d 7,37 dd 7,09 d 6,94 s 6,51 s 5,28 q 3,58 s 2,35 t 1,14 [ppm]	1H-NMR (DMSO-d ₆): d 8,21 t 7,94 d 7,60 d 7,39 dd 7,09 d 6,94 s 6,50 s 5,23 g 3,59 t 2,63 m 1,71 t 1,15 t 0,96 [ppm]	Smp.: 116°C	
25	•	NR7R8	NH Propyl	NCH3C6H5	NEt2	NEt2	NHC ₆ H ₅	NCH3C6H5
30		R6	#	#	H	二	Ħ	Ħ
35		R5	Propyl	Propyl	СНЗ	Propyl	Propyl	Propyl
40		R4	Ħ	. .	æ	Ħ	Ħ	æ
	bu	R3	Ħ	E	Ħ	Ħ	##	æ
45	Fortsetzung	R2	#	Ħ	H 2	. Z	Ħ	Ħ
50	Tabelle A Fort	R1	4-C1-C6H4- OCH2	4-C1-C6H4- OCH2	4-C1-C6H4- 0-C6H4-OCH2	4-C1-C6H4- 0-C6H4-OCH2	C6H5CH2	C6H5CH2
55	Tab	Nr	31.3	31.4	40.1	41.1	50.1	50.2

55	50	45		40	35	30	25	20	15	10	5	
Tal	Tabelle A Fortsetzung	tsetzur	βt									
Ň	R1	R2	В3	R4	R5	R6	NR ⁷ R ⁸		physikal	ische Eig	Eigenschaften	
50.3	C6H5CH2	Ħ	#	Ħ	Propyl	Ħ	NH Propyl			•		
50.4	C6H5CH2	.	==	#	Propyl	# .	NH Pentyl			•		
50.5	С6Н5СН2	II	H	H	Propyl	H						
50.6	C6H5CH2	, #	Ħ	==	iso-Propyl	Ħ	NH Propyl					
50.7	C ₆ H ₅ CH ₂	II .	##	=	iso-Propyl	Ħ	NEt2		•			•
50.8	C ₆ H ₅ CH ₂	Ħ	Ħ	×	iso-Propyl	Ħ				•		

		en							
5		Eigenschaften			•		117°C	163°C	
10		ische Eig		೨°86	127°C	154°C	115 -	162 -	164°C
15		physikal		Smp.:	Smp.:	Smp.:	Smp.:	Smp.:	Smp.:
20						•			
25		NR 7R8		N(C2H5)2	NHC3H7	N(CH3)2		$\binom{\circ}{z}$	N CH3
30		R6	Ħ	#	Ħ	#	Ħ	æ	Ħ
35		R5	iso-Propyl	C3H7.	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7
40		R4	Ħ	H	==	エ	エ	Ħ	
	ng	R3	##	#	Ħ	Ħ	#	Ħ	#
45	Fortsetzung	R2	# .	Ħ	Ħ	#	Ħ	Ë	Ħ
5 0	Tabelle A Fort	кl	C ₆ H ₅ CH ₂	C6H5CH2	C6H5CH2	C ₆ H ₅ CH ₂	C6H5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2
55	Tab	Nr.	50.9	50.10	50.11	50.12	50.13	50.14	50.15

5		Eigenschaften			148°C	•	ပ			ပ
10		<u> </u>	134°C	170°C		: 119°C	: 99 - 101°C	139°C	: 147°C	: 121-123°C
15		physikalische	: ·dws	Smp.:	Smp.:	· dws .	Smp	Smp.	Smp.	Smp.
20				•		•	•			4 2
25		NR 7R8	N N-CH3	(Z)	NHC3H7	N(C2H5)2	$\binom{\circ}{z}$	$\binom{\circ}{z}$	NHC3H7	NHCH2CH=CH2
30		R6	Ħ	· II	Ħ	æ	ĸ	Ħ	Ħ	Ħ
35	•	R ⁵	СЗН7	C3H7	C ₆ H ₅	C6H5	C6H5	C5H9	C ₅ H ₉	C5H9
	-	R4	ĸ	I	#	Ħ	Ħ	Ħ	H .	. #
40	٦ď	R3	Ħ	#	Ħ	Ħ	×	#	Ħ	Ħ
45	rtsetzu	R2	Ħ	Ħ	# .	Ħ	Ħ	· #	22	33
50	Tabelle A Fortsetzung	R1	CeH5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2	CeH5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2
55	Tab	Nr.	50.16	50.17	51.1	51.2	51.3	52.1	52.2	52.3

5 10	physikalische Eigenschaften	1 0	1H-NMR(CDCl3): d 8,16 t 7,64 m 7,37-7,18 d 8,01 s 6,38 s 4,35 t 3,78 m 2,90-2,74 t 2,52 m 1,91-1,60 m 1,50-1,15 m 1,02-0,76 [ppm]	Smp.: 149°C	Smp.: 162°C	Smp.: 114 - 116°C	Smp.: 130 - 133°C	Smp.: 145°C
25	NR 7R8	NHC5H9	N CH3	NHC3H7	NHCHCH3C2H5	(°)	NHCH2CH=CH2	NHCH2C6H5
30	R6	Ħ		Ħ	Ħ	#	Ħ	Ħ
35	8	C ₅ H ₉		C6H5CH2	С6Н5СН2	с6Н5СН2	с6н5сн2	C6H5CH2
40	д 4	Ħ	#	#	Ħ		H	Ħ
	ing R3	#		Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ
45	Fortsetzung R2	æ	Ħ	Ħ	Ħ	æ	Ä	· =
50	Tabelle A Fort R1	1	C6H5CH2	с645СН2	С6H5CH2	С6Н5СН2	C ₆ H ₅ CH ₂	C6H5CH2
55		52.4	52.5	53.1	53.2	53.3	53.4	53.5

5 10 15		1H-NMR (CDCl3): d 8,24 L 7,50 d 7,49 s 6,35 s 4,76 m 3,69 t 2,71 m 1,65 t 0,97 [ppm]				Smp.: 116 -117°C	1H-NMR (CDC13): d 8,50 m 8,13 t 7,85 m 7,49 s 6,71 s 4,79 s 3,49 m 3,36 m 1,72 t 1,04 [ppm]
25	NR 7R8	$\binom{1}{z}$	NH Propy1	NH Propy1	NCH2C6H5	$\binom{\circ}{z}$	NH Propyl
30	R6	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ
35	R5 F	Propyl	Propyl	iso-Propyl	Propyl	Propyl	C6H5
40	R4	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	##
	R3	H	m	= .,	二	斑	Ħ
45	Fortsetzung R ²	Ħ	Ħ	##		Ä	. . .
50	4	нзсосн2	нзсосн2	нзсосн2	CH30CH2	CH30CH2	нзсосн2
55	Tabelle	71.1	71.2	71.3	71.4	71.5	72.1

55	50	45	••	40	35	30	25	20	15	10	5
Tab	Tabelle A Fort	Fortsetzung	рđ								
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR7R8		physikalische		Eigenschaften
72.2	нзсосн2	##	I	H	C6H5	Ħ	NEt2	•	1H-NMR (CDC13): t 7,82 m 7,46 s q 3,68 s 3,49 t		d 8,35 m 8,11 6,74 s 4,78 1,24 [ppm]
72.3	нзсосн2	Ħ	Ħ	Ħ	C6H5	Ħ	$\binom{\circ}{z}$	•	Smp.	: 147 -	148°C ·
80.1	C3H7	Ħ	Ħ	Ħ	C3H7	Ħ	NH Propyl			•	
80.2	C3H7	Ħ	Ħ	Ħ	C3H7	#					
80.3	C3H7	Ħ,	Ħ	Ħ	C3H7	Ħ	NMe2				
80.4	C3H7	Ħ		Ħ	сн(сн3)2	2 H	NH Butyl				
80.5	C3H7	æ	Ħ	Ħ	СН (СН3)	2 H	NH Propyl				

55	50	45	40		35	30	20 25	20	15	10	5	
Tab	Tabelle A Fortsetzung	setzun	ž									
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR 7R8	hyd	physikalische		Eigenschaften	1
80.6	C3H7	Ħ	Ħ	Ħ	CH(CH ₃) ₂	æ	NHEt			•	1	
80.7	C3H7	Ħ	Ħ	×	C ₆ H ₅	×	NH Butyl		•	•		
90.1	CH3	Ħ	CH3	Ħ	Propyl	Ħ	NH Propyl				•	•
90.2	СН3	Ħ	CH3	Ħ	Propyl	Ħ	NHEt				•	
90.3	CH3	, #	CH3	×	Propyl	#	NMe2				•	
90.4	CH3	# .	CH3	Ħ	iso-Propyl	H					•	

55	5 0	45	40		35	30	25	20	15	10	5
Tat	Tabelle A For	A Fortsetzung	ğ								
Nr.	R^1	R2	ж3	R4	R5	R6	NR7R8	Б	physikalis	sche Eiger	Eigenschaften
100.1	XX	#	편 t	Ħ	Propyl	×	NH Propyl				
100.2	7	. ##	既	Ħ	Propyl	=					
100.3		##	西	Ħ	Propyl	#	. NH- iso-Propyl		-		
100.4	#	=	五十	Ħ	C6H5		NHEt				
100.5		#	既	H	C6H5	æ	NEt2				•
100.6	æ		既	Ħ	C6H5	æ	NMe ₂				•

		ŧ						
5		Eigenschaften		·		•		
10					•	128°C	ပ	• •
15		physikalische			Smp.: 108°C	Smp.: 127 -	Smp.: 133°C	Smp: 125°C
20								
25		NR 7RB	NH Propyl	NMe2	NH Propyl	NHMe	E C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	(°)
30		R6	. #		æ	#	I	Ħ
35		R5	iso-Propyl	iso-Propyl	Propyl	Propyl	C3H7	C3H7
		R4	Ħ	#	H	Ħ	· #	Ħ
40	ָס	R3	西 다	ह्य †	=	Ħ		Ħ
	etzun	R2	Ħ	Ħ	CH3	СН3	. СН3	CH3
45	\ Fortsetzung						-	•
50 ·	Tabelle A	R1	æ	#	СН3	CH3	CH3	CH3
30	Tat	Nr.	100.7	100.8	101.1	101.2	101.3	101.4

		1		•			•		
5		Eigenschaften						•	• •
10			87°C	ວູ95	111°C	127°C	೨ ₀ 08	155°C	ລ _e 88 - 98
15		physikalische	Smp:	Smp.	Smp. :	Smp.:	Smp. :	Smp.	Smp.:
20			-						
25		NR 7R8	N N-CH3		NHC5H11	$\overset{\circ}{\bigcirc}$	NHC3H7	N-CH3	NHC5H11
30		R6	Ħ	8	7	.9	(CH ₂)4-	(CH ₂)4-	- (CH2)4-
		R5	C3H7	С6Н5СН2	С6Н5СН2	C ₆ H ₅ CH ₂	1	1	
35		R4	Ħ	#	Ħ.		E	Ħ	Ħ
	תה	R3	æ	Ħ	二	Ħ	Ħ	#	:::
40	setzun	R2	CH3	СНЗ	сн3	. CH3	СНЗ	CH3	СНЗ
45	Tabelle A Fortsetzung								
	alle	R1	CH3	СНЗ	СНЗ	CH3	CH3	CH3	CH3
50	Tabe	Nr.	101.5	101.6	101.7	101.8	101.9	101.10	101.11

		1	•	•		-		
5		Eigenschaften					ပ္	
10		•	೨ ₀ 96	112 -113°C	139°C	185°C	135 - 136°C	112°C
15		physikalische	Smp.	Smp.:	Smp.:	Smp.:	Smp.:	Smp.:
20					•			
25		NR 7R8	NEt ₂	NHEt	NHC3H7	$\binom{\circ}{z}$	NCH ₃	NHC5H11
30		ж6	C ₆ H ₅		. **	Ħ	.	
35		R5	#	#	C6H5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2
		R4	Ħ	Ħ	×	Ħ	H	Ħ
40	ığ	R3	Ħ	. #	Ħ	Ħ	· =	Ħ
45	Fortsetzung	R2	Ħ	Ħ	Ħ	##	#	Ħ
50	Tabelle A Fo	R1	Propyl	Propyl	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7
55	Tat	Nr.	102.1	102.2	102.3	102.4	102.5	102.6

55	50	45		40	35	30	25	20	15	10	5
Tab	Tabelle A Fort	Fortsetzung	קֿ								
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR 7R8		physikalische	Eigenschaften	ften
102.7	C3H7	Ħ	Ħ	Ħ	C6H5CH2	Ħ	NHCH2C6H5		Smp.: 156	36 - 159°C	
	-							•		•	
102.8	C3H7	Ħ	H	×	(CH2)2- H Cyclopentyl	H T	NHC3H7		Smp.: 11	112 - 114°C	
102.9	C3H7			Ħ	(CH ₂) ₂ - H Cyclopentyl	H T	(°)		Smp.: 17	174°C	•
102.10	C3H7	.	Ħ	=	(CH2)2- H Cyclopentyl	H Ly			Smp.: 17	170°C	
102.11	C3H7	#	×	×	(CH ₂) ₂ - H Cyclopentyl	¥ ¥	NHCH2CH=CH2		Smp.: 14	41 - 143°C	
102.12	C3H7	#	Ħ	Ħ	(CH2)2- H Cyclopentyl	H Y1	N NCH3		Smp.: 1.	158 - 160°C	

		i			•	•		
5		ten						
10		e Eigenschaften	೨,68 -	ູ່ວ	- 122°C	ပ	ပ	ວຸ
15		lische	: 87	135°C	: 121	၁ 66 :	: 161°C	: 128°C
		physikal	Smp.	Smp.	Smp.	Smp.	Smp.	Smp.
20								
25		NR 7R8	NHC3H7	\bigcirc	N-CH3	NHC3H7	Ç	NHCH2CH=CH2
30		R6	оснз	оснз	ОСН3	ប	ฮ	ជ
35		R5	сн3осн2	снзосн2	CH30CH2	CH3	CH3	CH3
40		R4	Ħ	Ħ	#	Ħ	. #	Ħ
)g	_В 3	二 .	=	Œ	æ	Ħ	Ħ
45	Fortsetzung	R2	Ħ	æ	E	Ħ		Ħ
5 <i>0</i>	K		Н7	Н7	Н7	н7	Н7	C3H7
	Tabelle	R1	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	
	Tal		102.13	102.14	102.15	102.16	102.17	102.18
55		Z	7,7	0,7	ő	. 6	ö	ő

Fortsetzung R ²	ng R3	R4	35 S	30 20	NR 7R 8	20	physikalische	ische Eigenschaften
Ħ	Ħ	Ħ	CH3	บี	NHC5H11		Smp.	112°C
#	Ħ	æ	C3H7	Z,		•	Smp.:	61 - 63°C
Ħ		##	C3H7	Ħ	NHC5H11		Smp	75°C
Ħ	· #	. #	C3H7	Ħ	NHC3H7	-	Smp.:	2°68 − 98
· =	=	nt	C3H7	. #	(°)	•	Smp.	75°C
Ħ	Ħ	H	C3H7	Ħ	\c^y		Smp.:	2°89 - 99

55	5 <i>0</i>	45	40	40	35	30	25	20	15	10	5
Tab	rabelle A Fort	Fortsetzung	pr								
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR ⁷ R ⁸	ųа	physikalische	e Eigenschaften	aften
102.25	C3H7	# .	Ħ	Ħ	C3H7	Z	NHCH (CH ₃) ₂		Smp.: 98	- 100°C	
102.26	C3H7		#	#	C3H7	Z	N-CH3		Smp.: 85°C	ပ	
102.27	C3H7	#	Ħ	.	C3H7	Ħ		•	Smp.: 109	- 110°C	
102.28	C3H7	#		=	C3H7	H	NHCH2C6H5		Smp.: 94°C	ပ	
102.29	C3H7	#	Ħ	Ħ	- (СН	(CH ₂)4-	NHC3H7		Smp.: 135	5 - 137°C	
102.30	C3H7	Ħ	Ħ	Ħ	но) -	(CH ₂)4-	NHC5H11		Smp.: 128	3 - 130°C	

· · <u>-</u>---

Tape	g Tabelle A For	Fortsetzung	40 Digital		35		25	20	15	10	5
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR7R8	hy	physikalische		Eigenschaften
102.31	С3Н7	æ	Ħ	I	- (CH ₂)4-	2)4-			Smp.: 125	5 - 126°C	
102.32	C3H7	. #	. 	· #	- (CH ₂)4-	2)4-	$\binom{\circ}{z}$		Smp.: 111	1 - 113°C	
102.33	C3H7	Ħ	#	Ħ	0C2H5	Ħ	NHC5H11			•	•
110.1	**	Ħ	C6H5	5	Propyl	Ħ	NHMe			-	
110.2	# .	` =	C6H5	ਨ ਜ਼	Propyl	×	NMe ₂				
110.3	Ħ	Ħ	C6H5	. H	Propyl	, 22	NH Propyl				•

					-			
5		haften		•				
10		Eigensch						
15		sikalische	•					
20		kyd						
25		7 _R 8	NH-Cyclohexyl		Propyl	₩	NH-Cyclopropyl	N-CH3
30		NR ⁷ R ⁸	-HX	z	H	NHEt	HN	2
		R6	Ħ		H H	H T	H T	/1 H
35		R5	Propyl	Propyl	iso-Propyl	iso-Propyl	iso-Propyl	iso-Propyl
40		R4	Ħ	Ħ	=	# .	Ħ	##
45	A Fortsetzung	R3	C ₆ H ₅	C6H5	C6H5	C6H5	C ₆ H ₅	C6H5
	A Fort	R2	Ħ		Ħ	· =	#	Ħ
50	Tabelle	R1	Ħ		I	#	*	Ä
55	Tal	Nr.	110.4	110.5	110.6	110.7	110.8	110.9

55	50		45	40	35		25 30	20	15	10	5
Tab	Tabelle A	A Fort	Fortsetzung								
Nr.	R1	R2	R3	R4	R5	R6	NR 7R8	physil	physikalische E	Eigenschaften	ten
110.10	#	Ħ	C6H5	Ħ	Phenyl	Ħ	NH Proypl				
110.11	m	# ·	C6H5	Ħ	Phenyl		NHEt			•	
110.12	· #	=	C6H5	Ħ	Phenyl	I	NH iso-Propyl				
110.13	Ħ	##	C6H5	#	C3H7	×	NHC5H11	dws	p.: 107°C		
110.14	Ħ	Ħ	C6H5	Ħ	C3H7	斑	$\binom{\circ}{z}$	ďms	p.: 117 -	119°C	
110.15	Ħ	#	C ₆ H ₅	Ħ	C3H7	Ħ		Smp	p.: 125 -	126°C	

							64 71	
5		ten	•			•	s(br) 8,64 1,19 t 3,71	
10		Eigenschaften		-	•	150°C	d 8,86 s(b) 6,18 s 4,19 [ppm]	
15		physikalische E	Smp.: 132°C	p.: 139°C	Smp.: 140°C	p.: 148 -	(CDC13):7,26 ss s 2,29	Smp.: 155°C
20		physi	S.	Smp	S	Smp	¹ H-NMR m 7, 78- t 2, 43	S
25		R8	NHCH2C6H5	NHC3H7	ر °٦	CH ₃	N-CH ₃	ر°۲
30		NR 7R8	NHO	NHO				
		R6	Ħ	Ħ	Ħ	æ	Ħ	Ħ
35	-	R5	C3H7	С6Н5СН2	C6H5CH2	C6H5CH2	C6H5CH2	C3H7
40		R4	Ħ	Ħ	#	. #	Ħ	Ħ
45	setzung	к3	C6H5	C ₆ H ₅	C6H5	C6H5	C6H5	СНЗ
	A Fortsetz	R2	Ħ	二 .	Ħ	æ	Ħ	
50 ·	Tabelle A	R1	Ħ	##	#	± '	Ħ	CH3
	Tabe	Nr.	110.16	110.17	110.18	110.19	110.20	120.1
55								

5 10 15	sche Eigenschaften	169 - 170°C	1H-NMR(CDCl3): s(br) 7,96 s(br) 7,03 s 6,38 t 3,71 t 2,74 s 2,64 t 2,53 s 2,36 dq 1,79 t 0,99 [ppm]	. 88°C	: 112°C	.: 131°C	Smp.: 148°C
20	physikalische	: · dws	1H-NWR(CDCl3) s 6,38 t 3,71 s 2,36 dq 1,7	: · dws	: · dws	·dws	Smg
25	NR 7R8	CH ₃	N-CH3	NHC3H7		HN	(°)
30	R6	3 2	#	3 23	Ħ	**	Н2 Н
35	R5	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	C3H7	CAHACHA
40	R4 R	Ħ	x	##	Ħ	#	. 5
45	Fortsetzung	CH3	CH3	CH3	CH3	CH3	
	Forts.		Ħ	Ħ	.	二	
50	A	<u></u>	CH3	CH3.	CH3	CH3	
55	Tabelle	120.2 C	120.3	120.4	120.5	120.6	

Tabelle A Fortsetzung

	physikalische Eigenschaften	1H-NMR(CDCl3): s(br) 7,99 s(br) 7, s 6,11 s 4,18 t 3,65 s 2,63 t 2,45 s 2,38 s 2,31 [bnm]
	NR 7R8	N- CH ₃
	R6 N	TZ
	R5	C6H5CH2
	R4	Ħ
filmphash to the attacks	R3	CH3
7 7 7	R2 R3	Ħ
י יייי	R1	CH3
	Nr.	20.8

5			he Eigenschaften	lin, farblos			
15		ionssalze)	physikalische	semikristallin,	-		•
20 25		(Säyreadditions	NR 7R8	NH Propyl	NH Et	NH Propyl	NH Butyl
30		(Sä	R6	Ħ	#	Br	##
35			R5	C6H5	C3H7	C3H7	CH3
40		•	R3 R4	H	H	Ħ H	H
45	• .		R2	æ	.	Ħ.	
50	Je B		R1	CH3	CH3	CH3	C6H5
55	Tabelle	•	Nr.	200.1	200.2	200.3	200.4

5 10		physikalische Eigenschaften		
		phy		
20				
25		NR 7R8	NHEt	
30		R6	Ħ	y1
35		R5	CH2CH2-	Cyclopentyl
40		R4	Ħ	
	ָּהָ	R3	=	
45	Fortsetzung	R2	Ħ	
50	e B Fort	R1	C3H7	
55	Tabelle B	Nr.	200.5	

C. Biologische Beispiele

5

Filterpapierscheibchen von 6 mm Durchmesser werden mit je 20 µl der in Tabelle 1 angegebenen Wirkstoffe gleichmäßig benetzt und auf ein, je nach Pilzart, unterschiedliches Agar-Medium aufgelegt. Dem Agar werden zuvor in noch flüssigem Zustand je Petrischale 0,5 ml Suspensionskultur des Testorganismus (im vorliegenden Fall Botrytis cinerea, BCM- und Iprodion resistenter Stamm, ca. 105 - 106 Konidien) zugegeben und die so behandelten Agarplatten anschließend bei ca. 22°C bebrütet. Nach 3 - 4 tägiger Inkubation wird die Inhibitionszone als Maß der Pilzhemmung gemessen und in mm angegeben.

		Tabelle 1		
15	Fungizide Wirkung gegenüber Botrytis cinerea - BCM- und Iprodion-resistaneter Stamm.			
	Verbindung gemäß Beispiel	Hemmzonen in mm Durchmesse bei 1000 ppm Wirkstoff und 20 µl pro Filterscheibchen		
20	1.1	28		
	1.2	26		
	1.3	30		
	1.4	24		
	2.7	32		
25	2.1	12		
	2.38	12		
	2.2	44		
	7.1	14		
	7.3	40		
30	10.2	14		
	11.1	22		
	11.2	20		
	11.3	22		
	31.4	16		
35	unbehandelte Kontrolle	0		

Beispiel 2

Filterpapierscheibchen von 6 mm Durchmesser werden mit je 20 µl der in Tabelle 2 angegebenen Wirkstoffe gleichmäßig benetzt und auf ein, je nach Pilzart, unterschiedliches Agar-Medium aufgelegt. Dem Agar werden zuvor in noch flüssigem Zustand je Petrischale 0,5 ml Suspensionskultur des Testorganismus (im vorliegenden Fall Alternaria mali) zugegeben und die so behandelten Agarplatten anschließend bei ca. 22°C bebrütet. Nach 3 - 4 tägiger Inkubation wird die Inhibitionszone als Maß der Pilzhemmung gemessen und in mm angegeben.

55

50

Tabelle 2

Fungizide W	Fungizide Wirkung gegenüber Alternaria mali .			
Verbindung gemäß Beispiel	Hemmzonen in mm Durchmesse bei 1000 ppm Wirkstoff und 20 µl pro Filterscheibchen			
2.2	20			
7.1	36			
7.3	36			
10.1	14			
10.2	14			
10.4	26			
11.1	30			
11.2	30			
11.3	30			
31.3	16			
unbehandelte Kontrolle	0			

Beispiel 3

5

10

15

20

35

40

45

50

Filterpapierscheibchen von 6 mm Durchmesser werden mit je 20 µl der in Tabelle 3 angegebenen Wirkstoffe gleichmäßig benetzt und auf ein, je nach Pilzart, unterschiedliches Agar-Medium aufgelegt. Dem Agar werden zuvor in noch flüssigem Zustand je Petrischale 0,5 ml Suspensionskultur des Testorganismus (im vorliegenden Fall Sclerotinia sclerotiorum, Hyphenstücke des Pilzes) zugegeben und die so behandelten Agarplatten anschließend bei ca. 22°C bebrütet. Nach 3 - 4 tägiger Inkubation wird die Inhibitionszone als Maß der Pilzhemmung gemessen und in mm angegeben.

Tabelle 3

Fungizide Wirku	Fungizide Wirkung gegenüber Sclerotinia sclerotiorum		
Verbindung gemäß Beispiel	Hemmzonen in mm Durchmesse bei 1000 ppm Wirkstoff und 20 µl pro Filterscheibche		
2.2	14		
7.1	40		
7.3	50		
10.2	14		
10.4	20		
30.1	12		
31.2	20		
unbehandelte Kontrolle	0		

Beispiel 4

Gerstenpflanzen wurden im 2-Blattstadium mit Konidien des Gerstenmehltaus (Erysiphe graminis hordei) stark inokuliert und in einem Gewächshaus bei 20°C und einer relativen Luftfeuchte von ca. 50 % weiterkultiviert. 1 Tag nach Inokulation wurden die Pflanzen mit den in Tabelle 4 aufgeführten Verbindungen in den angegebenen Wirkstoffkonzentrationen gleichmäßig benetzt. Nach einer Inkubationszeit von 7 - 9 Tagen wurden die Pflanzen auf Befall mit Gerstenmehltau untersucht. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstan-

zen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 4 wiedergegeben.

Tabelle 4

5	Verbindung gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/Liter Spritzbrühe
		500
	9.17	100
10	2.49	100
	7.8	100
	7.12	90
	8.2	90
	8.5	100
15	7.14	100
	7.15	100
	7.16	100
	2.8	90
	2.11	100
20	101.1	100
	6.9	90
	102.11	100
	102.21	100
	102.16	100
25	102.17	100
	102.33	100
	unbehandelte, infizierte Pflanzen	0

Beispiel 5

30

Ca. 14 Tage alte Ackerbohnen der Sorten "Harz Freya" oder "Frank's Ackerperle" wurden mit wässrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindungen tropfnaß behandelt.

Nach Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer Sporensuspension (1,5 Mio Sporen/ml) von Botrytis einerea inokuliert. Die Pflanzen wurden in einer Klimakammer bei 20 - 22 C und ca. 99 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert. Die Infektion der Pflanzen äußert sich in der Bildung schwarzer Flecken auf Blättern und Stengeln. Die Auswertung der Versuche erfolgte ca. 1 Woche nach Inokulation.

Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 5 wiedergegeben.

Tabelle5

50

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe 500
2.15	100
5.8	90
2.33	90
2.9	. 100
5.11	100
72.3	100
101.1	100
110.20	90
101.5	100
101.10	100
101.11	100
120.3	100
5.12	90
6.9	90
102.7	90
102.11	100
102.21	90
102.22	90
102.8	100
102.3	100
102.17	100
102.4	100
102.5	100
102.13	90
102.26	90
102.15	100
102.14	100
102.32	100 ·

Fortsetzung Tabelle 5

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstof
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
6.13	100
6.8	100
9.16	90
9.18	90
2.34	90
2.41	100
2.40	100
2.42	90
2.45	90
2.48	90
7.18	100
2.49	100
2.51	90
7.19	100
7.8	100
52.4	90
52.3	100
8.1	90
· 8.2	100
8.5	90
7.13	90
7.14	. 90
7.15	90
2.8	90 .
3.7	90 .
2.11	100
2.13	100
3.8	90
2.16	100

Fortsetzung Tabelle 5

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
102.29 .	1:00
102.30	100
1.1	100
1.2	100
1.4	100
2.8	100
2.1	1.00
2.2	100
2.3	100
2.4	100
2.5	100
2.7	100
7.3	100
10.1	100
10.2	100
10.3	100
10.4	100
11.2	100
30.1	100
31.2	100
2.6	100

Beispiel 6

Etwa 5 Wochen alte Reispflanzen der Sorte "Ballila" wurden nach Vorspritzen mit 0,05 %iger Gelatinelösung mit den unten angegebenen Konzentrationen der beanspruchten Verbindungen behandelt. Nach Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer Sporensuspension von Piricularia oryzae gleichmäßig inokuliert und 48 h in eine dunkel gehaltene Klimakammer mit einer Temperatur von 25°C und 100 % rel. Luftfeuchte gestellt. Danach wurden die Reispflanzen in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von 25°C und 80 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert. Nach 5 Tagen erfolgte die Befallsauswertung. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 6 wiedergegeben.

Tabelle 6

	Verbindungen gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ Liter Spritzbrühe 500
10 15	9.17 2.34 2.41 2.43 2.45 2.46	100 100 100 100 100 100
20 25	2.48 2.47 2.49 7.18 2.51 7.20 7.8	100 100 100 90 90 100
30	7.7 7.10 7.11 7.12 8.2 8.5	90 100 100 100 100

Fortsetzung Tabelle 6

Verbindungen gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff Liter Spritzbrühe 500
7.13	100
7.14	100 .
7.15	100
7.16	100
2.19	100
3.6	90
2.11	100
2.21	100
3.4	90
2.14	90
3.8	100
2.33	90
2.9	100
120.1	90
120.6	90
6.9	100
102.11	100
102.21	100
102.16	100
102.22	. 100
102.17	. 100
102.23	100
102.18	. 100
102.13	90
102.32	100
102.29	100
1.1	100
1.2	1,00
2.1	· . 100

Fortsetzung Tabelle 6

gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ Liter Spritzbrühe 500
2.2	100
7.1	100
7.3	100
unbehandelte,	
infizierte Pflanzen	0
	2.2 7.1 7.3 unbehandelte,

Beispiel 7

Weizen der Sorte "Jubilar" wurde im 2-Blattstadium mit wäßrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindungen tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit wäßrigen Sporensuspensionen von Puccinia recondita inokuliert. Die Pflanzen wurden für ca. 16 Stunden tropfnaß in eine Klimakammer 20 °C und ca. 100 % rel. Luftfeuchte gestellt. Anschließend wurden die infizierten Pflanzen in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von 22 - 25 °C und 50 - 70 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert.

Nach einer Inkubationszeit von ca. 2 Wochen sporuliert der Pilz auf der gesamten Blattoberfläche der nicht behandelten Kontrollpflanzen, so daß eine Befallsauswertung der Versuchspflanzen vorgenommen werden kann. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 7 wiedergegeben.

35

20

40

45

50

Tabelle 7

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstof
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
9.16	:90
9.17	. 100
9.18	100
2.45	90
2.49	90
7.8	100
7.11	90
7.12	. 100
8.5	100
7.14	100
7.15	100
7.16	100
2.8	100
2.19	100
3.6	100
2.11	100
2.21	90
2.14	90
2.16	90
5.8	100
2.9	100
3.5	90
120.5	90
6.9	90
102.11	100
102.17	100
102.10	100
102.33	100

50

Fortsetzung Tabelle 7

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
1.1	100
1.2	100
2.7	. 100
2.1	100
2.2	100
7.1	100 .
31.3	100
7.3	100
unbehandelte,	
infizierte Pflanzer	n 0

Beispiel 8

40

45

50

55

Weinsämlinge der Sorten "Riesling/Ehrenfelder" wurden ca. 6 Wochen nach der Aussaat mit wäßrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindung tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer Zoosporangiensuspension von Plasmopara viticola inokuliert und tropfnaß in eine Klimakammer mit 23°C und 80 - 90 % rel. Luftfeuchte gestellt.

Nach einer Inkubationszeit von 7 Tagen wurden die Pflanzen über Nacht in die Klimakammer gestellt, um die Sporulation des Pilzes anzuregen. Anschließend erfolgte die Befallsauswertung. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 8 wiedergegeben.

Tabelle 8

Verbindung gemäß Beispiel	Wirkungagrad in % bei mg Wirkstoff/Liter Spritzbrühe
	500
2.51	90
52.5	100
7.14	90
2.8	100
101.1	90
101.11	90
120.5	90
102.11	90
102.27	100
102.5	100
102.31	100
102.10	90
102.20	90
2.7	100
unbehandelte, infizierte Pflanzen	0

Beispiel 9

5

10

15

20

25

35

Weizenpflanzen der Sorte "Jubilar" wurden im 2-Blattstadium mit wäßrigen Suspensionen der in Tabelle 9 angegeben Präparate tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit einer wäßrigen Pyknosporen-Suspension von Leptosphaeria nodorum inokuliert und mehrere Stunden bei 100 % rel. Luftfeuchte in einer Klimakammer inkubiert. Bis zur Symptomausprägung wurden die Pflanzen im Gewächshaus bei ca. 90 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert.

Der Wirkungsgrad ist prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle ausgedrückt und wird in Tabelle 9 wiedergegeben.

Tabelle 9

45

50

Tabelle 9

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
6.11	100
6.12	100
6.13	100
6.8	100
9.17	100
9.18	100
2.34	100
2.40	100
2.41	100
2.42	100
2.43	100
2.45	100
2.46	100
2.47	100
2.48	100
2.50	100
2.49	100
7.18	100
2.51	100
7.19	100
7.20	100
7.8	i00
7.10	100 .
7.7	90 .
20.8	100
52.4	90

50

Fortsetzung Tabelle 9

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirksto	ff,
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe	
	500	
51.1	90	
52.5	90	
51.3	90	
53.1	100	
52.1	100	
53.2	100	
52.2·	100	
52.3	100	
53.4	100	
7.12	100	
8.1	100	
8.2	100	
8.3	100 .	
8.4	100	
8.5 ·	100	
7.13	100 .	
7.15	100	
7.14	100	
7.16	100	
8.6	90	
2.8	100 .	
2.19	100	
3.6	100	
2.11	100	
2.14	100	
3.7	100	
2.13	100	
2.21	100	
. 3.4	100	

Fortsetzung Tabelle 9

Verbindungen gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ Liter Spritzbrühe
	500
2.14	100
2.16	100
3.8	100
2.17	100
2.15	100
2.18	100
2.33	100
5.8	100
2.9	100
3.5	100
5.11	100
72.3	100
110.15	100
101.3	100
101.9	100
120.2	90
120.3	90
101.1	90
120.6	100
5.12	100
6.9	100
6.10	100
120.7	100
102.11	100
102.21	100
102.8	100
102.16	100
102.22	100
102.17	100

Fortsetzung Tabelle 9

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff,
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
102.23	100
102.4	90
102.18	100
102.3	100
102.19	100
102.5	90
102.6	100
102.31	100
102.9	100
102.14	100
102.32	100
102.33	100
102.29	100
102.30	100
1.1	100
1.2	100
1.3	100
1.4	100
2.7	100
2.1	100
2.38	100
2.2	100
7.1	100
7.3	100
10.3	100
10.2	100
10.4	100
11.1	100 .
11.2	100

Fortsetzung Tabelle 9

5	Verbindungen gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/ Liter Spritzbrühe
3		500
	11.3	100
	31.2	100
10	unbehandelte,	
	infizierte Pflanzen	0

Beispiel 10

Gerstenpflanzen der Sorte "Igri" wurden im 2-Blattstadium mit einer wäßrigen Suspension der beanspruchten Verbindungen tropfnaß behandelt.

Nach dem Antrocknen des Spritzbelages wurden die Pflanzen mit wäßrigen Sporensuspensionen von Pyrenophora teres inokuliert und für 16 h in einer Klimakammer bei 100 % rel. Luftfeuchte inkubiert. Anschließend wurden die infizierten Pflanzen im Gewächshaus bei 25 °C und 80 % rel. Luftfeuchte weiterkultiviert.

Ca. 1 Woche nach Inokulation wurde der Befall ausgewertet. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 10 wiedergegeben.

30

15

20

35

40

45

50

Tabelle 10

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirk	kstoff,
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe	
	500	
6.11	90	
6.12	100	
6.13	100	
9.17	90	
9.18	100	
2.34	100	
2.40	100	
2.41	90	
2.42	90	
2.43	90	
2.46	100	
2.48	100	
2.49	100	
7.18	100	
2.51	100	
7.19	100	
7.11	90	
52.5	100	
51.3	100	
7.12	90	
8.1	90	
8.2	100	
8.3	90	
7.13	100	
7.15	90	
7.14	100	
7.16	90	
2.8	100	
2.19	100	

55

Fortsetzung Tabelle 10

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
3.6	.90
2.11	90
2.14	100
2.13	100
2.21	100
3.4	100
2.14	100
3.8	100
2.16	90
2.15	100
2.18	100
2.33	100
5.11	100
2.9	90
101.1	100
101.3	. 100
101.5	100
101.4	90
120.2	100
120.3	100
120.4	100
6.10	100
6.14	100
5.12	90 .
102.21	100
102.22	100
102.3	100
102.23	100
120.8	90

Fortsetzung Tabelle 10

Verbindungen	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/
gemäß Beispiel	Liter Spritzbrühe
	500
102.19	100
102.27	. 100
102.6	90
102.15	100
102.31	100
102.9	100
102.32	100
102.29	100
102.30	100
2.7	100
7.1	100
10.3	100
10.2	100
11.2	100
11.3	. 100
unbehandelte,	
infizierte Pflanze	en 0

Beispiel 11

Tomatenpflanzen der Sorte "Rheinlands Ruhm" wurden im 3 - 4 Blattstadium mit wäßrigen Suspensionen der beanspruchten Verbindungen gleichmäßig tropfnaß benetzt.

Nach dem Antrocknen wurden die Pflanzen mit einer Zoosporangien-Suspension von Phytophthora infestans inokuliert und für 2 Tage unter optimalen Infektionsbedingungen in einer Klimakammer gehalten. Danach wurden die Pflanzen bis zur Symptomausprägung im Gewächshaus weiterkultiviert.

Die Befallsbonitur erfolgte ca. 1 Woche nach Inokulation. Der Wirkungsgrad der Prüfsubstanzen wurde prozentual zur unbehandelten, infizierten Kontrolle bonitiert und ist in Tabelle 11 wiedergegeben.

50

35

Tabelle 11

5	Verbindung gemäß Beispiel	Wirkungsgrad in % bei mg Wirkstoff/Liter Spritzbrühe
		500
	2.34	90
	2.40	100
	2.41	100
15	2.49	100
	7.18	100
	7.8	90
	7.11	90
	8.1	100
	7.12	90
	8.2	100
	2.19	90
	2.13	100
25	2.21	100
	2.16	90
	2.18	90
	2.9	100
	101.1	90
	101.5	90
	102.5	90
	102.33	90
	10.3	100
	10.2	100
	10.4	100
30	unbehandelte, infizierte Pflanzen	0

Ansprüche

35

1. Verbindungen der Formel I

40 (1), 45

worin

 R^1 = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₄)alkyl, (C₂-C₆)Alkenyl, (C2-C6)Alkinyl,(C3-C7)Cycloalkyl, (C3-C7)Cycloalkyl-(C1-C4)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C1-C4)Alkyl substituiert sein können, eine Gruppe R7R8N-(C1-C4)alkyl, Phenyl, Phenoxy-(C1-C4) alkyl, Phenylmercapto-(C1-C4)alkyl, Phenyl-(C1C4)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C1-C4)alkyl, wobei die fünf letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C1-C4)Alkyl, (C1-C4)Alkoxy, (C1-C4)Alkylthio, (C1-C4)Haloalkyl oder (C1-C4)Haloalkoxy substituiert sein können,

R², R³, R⁴ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu

dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein kann,

R⁵ = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können, (C₁-C₄)-Haloalkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R⁷R⁸N-, (C₁-C₄)-Alkylthio-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R⁷R⁸N-(C₁-C₄)alkyl, Halogen, (C₂-C₅)Alkenyl, (C₂-C₆)Alkinyl, Phenyl, Phenoxy, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, Phenoxy-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto, Phenyl-(C₁-C₄)alkoxy oder Phenyl-(C₁-C₄)alkylthio, wobei die acht letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

 R^6 = Wasserstoff, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkoxy$, $(C_2-C_6)Alkenyloxy$, $(C_2-C_6)Alkinyloxy$, $(C_1-C_4)Alkylthio$, Halogen, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, $(C_1-C_4)Alkyl$, $(C_1-C_4)Alkyl$,

15 und

R⁷, R⁸ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₆)-Alkyl, Hydroxy-(C₁-C₆)-Alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, R⁹R¹⁰N-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)Cycloaixyl, (C₃-C₇)Cycloaixyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit denHeteroatomen

Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C1-C4)Alkyl;

R⁸, R¹⁰ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)-Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;

oder beide Reste R⁹, R¹⁰ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren

35 Säureadditionssalze.

2. Verbindungen der Formel I von Anspruch 1, worin

 R^1 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, Phenyl, Phenyl- $(C_1-C_2)alkyl$, Phenoxy-phenoxy- $(C_1-C_2)alkyl$, wobei die vier letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen oder $(C_1-C_4)Alkyl$ substituiert sein können; $(C_1-C_3)Alkoxy-(C_1-C_2)alkyl$,

40 R², R³ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₃)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch -Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein kann,

R⁴ = Wasserstoff,

 R^5 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Cycloalkyl$, $(C_5-C_6)Cycloalkyl$ - $(C_1-C_3)alkyl$, Halogen, Phenyl, Phenyl- $(C_1-C_2)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil unsubstituiert oder bis zu dreifach durch Halogen, $(C_1-C_4)Alkyl$ oder $(C_1-C_4)Alkoxy$ substituiert sein können,

R⁵ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Halogen, Phenyl, (C₁-C₃)Alkoxy oder

R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel - (CH₂)_m- mit m = 3 - 4 und

R⁷ und R⁸ unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy(C₁-C₆)Alkyl, Hydroxy(C₁-C₆)-Alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₆)Alkyl, R⁹R¹⁰N-(C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₄)Alkenyl, (C₃-C₄)Alkinyl, (C₃-C₆)Cycloalkyl,

(C₃-C₆)Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu zweifach durch (C₁-C₂)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluormethyl oder Trichlormethyl substituiert sein können; oder

beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 oder 2 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff und/oder Sauerstoff und dem Substituenten (C₁-C₃)Alkyl,

R⁹, R¹⁰ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)-

Cycloalkyl, (C3-C7)Cycloalkyl-(C1-C4)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C1-C4)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl(C1-C4)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C1-C4)Alkyl, (C1-C4)-Alkoxy, (C1-C4)Alkylthio, (C1-C4)Haloalkyl oder (C1-C4)Haloalkoxy substituiert sein können;

- oder beide Reste R9, R10 stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C1-C4)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.
- 10 3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel II

worin R1 - R6 die Bedeutungen wie in Formel I besitzen und X für Halogen steht, in Gegenwart einer Base mit einer Verbindung der Formel III

$$H - N < R^8$$

$$R^7$$
(III),

worin R7 und R8 die Bedeutungen wie in Formel I besitzen, umsetzt.

- 4. Fungizide Mittel, dadurch gekennzeichnet, daß sie eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 enthalten.
- 5. Verwendung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 zur Bekämpfung von Schadpilzen.
- 6. Verfahren zur Bekämpfung von Schadpilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man auf die von ihnen befallenen Pflanzen, Flächen oder Substrate eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 appliziert.
- Patentansprüche für folgenden Vertragsstaat: ES
 - 1. Verfahren zur Bekämpfung von Schadpilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man auf die von ihnen befallenen Pflanzen, Flächen oder Substrate eine wirksame Menge einer Verbindung der Formel I

worin

15

20

25

30

 R^1 = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, (C₁-C₄)Alkylthio-(C₁-C₄)alkyl, (C₂-C₆)Alkenyl, (C2-C6)Alkinyl,(C3-C7)Cycloalkyl, (C3-C7)Cycloalkyl-(C1-C4)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C1-C4)Alkyl substituiert sein können, eine Gruppe R7R8N-(C1-C4)alkyl, Phenyl, Phenoxy-(C1-C4) alkyl, Phenylmercapto-(C1-C4)alkyl, Phenyl-(C1-C4)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C1C₄)alkyl, wobei die fünf letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können,

- R^2 , R^3 , R^4 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C_1 - C_6)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C_1 - C_4)Alkyl, (C_1 - C_4)Alkoxy, (C_1 - C_4)Alkylthio, (C_1 - C_4)Haloalkyl oder (C_1 - C_4)Haloalkoxy substituiert sein kann,
 - R^5 = Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl, (C₃-C₇)Cycloalkyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können, (C₁-C₄)-Haloalkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Alkoxy-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R^7R^8N -, (C₁-C₄)-
- Alkylthio-(C₁-C₄)alkyl, eine Gruppe R⁷R⁸N-(C₁-C₄)alkyl, Halogen, (C₂-C₆)Alkenyl, (C₂-C₆)Alkinyl, Phenyl, Phenoxy, Phenyl(C₁-C₄)alkyl, Phenoxy-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto-(C₁-C₄)alkyl, Phenylmercapto, Phenyl-(C₁-C₄)alkoxy oder Phenyl-(C₁-C₄)alkylthio, wobei die acht letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;
- ¹⁵ R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)Alkoxy, (C₂-C₆)Alkenyloxy, (C₂-C₆)Alkinyloxy, (C₁-C₄)Alkylthio, Halogen, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein kann, oder R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel -(CH₂)_m- mit m = 3 4 und
- 20 R⁷, R⁸ = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₆)Alkenyl, (C₃-C₆)Alkinyl, (C₃-C₇)-Cycloalkyl, (C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu dreifach durch (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₄)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen, Nitro, Cyano, (C₁-C₄)Alkyl, (C₁-C₄)-Alkoxy, (C₁-C₄)Alkylthio, (C₁-C₄)Haloalkyl oder (C₁-C₄)Haloalkoxy substituiert sein können;
- oder beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu vierfach substituierten 5- bis 7-gliedrigen, gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 bis 3 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff, Sauerstoff und/oder Schwefel und dem Substituenten (C₁-C₄)Alkyl; bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze, appliziert.
- 2. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß in Formel I R¹ = Wasserstoff, (C₁-C₅)Alkyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, Phenoxy-phenoxy-(C₁-C₂)alkyl, Phenoxy-(C₁-C₂)alkyl, wobei die vier letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu dreifach durch Halogen oder (C₁-C₄)Alkyl substituiert sein können; (C₁-C₃)Alkoxy-(C₁-C₂)alkyl,
 - R^2 , R^3 = unabhängig voneinander Wasserstoff, (C_1 - C_3)Alkyl, Phenyl, wobei der Phenylrest bis zu dreifach durch Halogen oder (C_1 - C_4)Alkyl substituiert sein kann,
 - R⁴ = Wasserstoff,
 - R^5 = Wasserstoff, $(C_1-C_6)Alkyl$, $(C_3-C_6)Cycloalkyl$, $(C_5-C_6)Cycloalkyl-(C_1-C_3)alkyl$, Halogen, Phenyl, Phenyl- $(C_1-C_2)alkyl$, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil unsubstituiert oder bis zu dreifach durch Halogen, $(C_1-C_4)Alkyl$ oder $(C_1-C_4)Alkoxy$ substituiert sein können,
- R⁶ = Wasserstoff, (C₁-C₄)Alkyl, Halogen, Phenyl, (C₁-C₃)Alkoxy oder R⁵ und R⁶ bilden zusammen eine Polymethylenkette der Formel -(CH₂)_m- mit m = 3 4 und R⁷ und R⁸ unabhängig voneinander Wasserstoff, (C₁-C₆)Alkyl, (C₃-C₄)Alkenyl, (C₃-C₄)Alkinyl, (C₃-C₆)- Cycloalkyl, (C₃-C₆)Cycloalkyl-(C₁-C₃)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Cycloalkylteil bis zu zweifach durch (C₁-C₂)Alkyl substituiert sein können; Formyl, Phenyl, Phenyl-(C₁-C₂)alkyl, wobei die beiden letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluorme-
- 45 letztgenannten Reste im Phenylteil bis zu zweifach durch Halogen, (C₁-C₃)Alkyl, (C₁-C₃)Alkoxy, Trifluormethyl oder Trichlormethyl substituiert sein können; oder
- beide Reste R⁷, R⁸ stehen zusammen mit dem Stickstoffatom, an das sie gebunden sind, für einen unsubstituierten oder bis zu zweifach substituierten 5- bis 7-gliedrigen gesättigten oder ungesättigten Heterocyclus mit 1 oder 2 gleichen oder verschiedenen Heteroatomen, vorzugsweise mit den Heteroatomen Stickstoff und/oder Sauerstoff und dem Substituenten (C₁-C₃)Alkyl, bedeuten, sowie deren Säureadditionssalze.
 - 3. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel II

worin R¹ - R⁵ die Bedeutungen wie in Formel I besitzen und X für Halogen steht, in Gegenwart einer Base mit einer Verbindung der Formel III

$$R^8$$
H - N R^7 (III),

worin R7 und R8 die Bedeutungen wie in Formel I besitzen, umsetzt.

4. Verwendung von Verbindungen der Formel I gemäß Anspruch 1 oder 2 zur Bekämpfung von Schadpilzen.